

12TH வேதியியல்

3. P-தொகுதி தனிமங்கள்-II

1. வினைபுரியும் திறன் மந்த தன்மை உடையதால் அவ்வாயுக்கள் மந்த வாயுக்கள் எனப்படுகின்றன. பின்வருவனவற்றின் தவறான கூற்றை தேர்ந்தெடு.

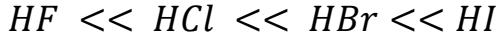
1. மந்த வாயுக்கள் மிக அதிக உருகு நிலை மற்றும் கொதி நிலையை கொண்டுள்ளது.

2. மந்த வாயுக்கள் குறைந்த பிரிகை விசையை கொண்டுள்ளது.

3. மந்த வாயுக்கள் அதிக நேர் எலக்ட்ரான் வெப்ப கொள் ஆற்றலை கொண்டுள்ளது.

4. மந்த வாயுக்கள் பகுதியளவு நீரில் கரையும் தன்மையை கொண்டுள்ளது.

2. கூற்று: 1 அமிலத்தின் வலிமை ஏறுவரிசையில் கொடுக்கப்பட்டுள்ளது.



கூற்று: 2 F, Cl, Br, I தனிமங்களின் உருவளவு தொகுதியின கீழாக செல்லும் போது அதிகரிக்கிறது. HF, HCl, HBr, மற்றும் HI - களின் பிணைப்பு வலிமை குறைகிறது. அதனால் அமிலத்தின் வலிமை அதிகரிக்கிறது. கீழ்க்கண்டவற்றுள் சரியான விடையை தேர்ந்தெடுத்து எழுதுக, (AIPMT main 2012).

1. கூற்று 1 மற்றும் கூற்று 2 இரண்டும் தவறு

2. கூற்று 1 சரி ஆனால் கூற்று 2 தவறு

3. கூற்று 1 தவறு ஆனால் கூற்று 2 சரி

4. கூற்று 1 மற்றும் கூற்று 2 இரண்டும் சரி

3. பட்டியல் I உடன் பட்டியல் II- யை பொருத்துக.

AIPMT 2012

பட்டியல் -1

பட்டியல் -2

1. PCl_5

1. சதுர பிரமிடு

2. SF_6

2. சமதள முக்கோணம்

3. Br F₅

3. எண்முகி

4. BF_3

4. முக்கோண இருபிரமிடு

கீழ்க்கண்டவற்றுள் சரியான விடையை தேர்ந்தெடுக்கவும்

- 1 A – ii B – iii C – iv D – i
- 2 A – iii B – i C- iv D- ii
- 3 A – iv B – iii C – ii D –i
- 4 A - iv B - iii c- i D - ii

4. பின்வருவனவற்றுள் எந்த ஒன்று கொடுக்கப்பட்ட வரிசையில் முற்றிலும் அதற்கு எதிராக சுட்டிக்காட்ட பண்புகளின் படி இல்லை. AIPMT 2012

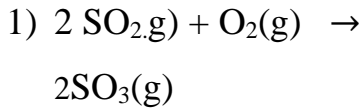
1. $H_2O < H_2S < H_2Se < H_2Te$: pKa மதிப்பு அதிகரிக்கும்
2. $NH_3 < PH_3 < AsH_3 < SbH_3$: அமிலதன்மை அதிகரிக்கும்
3. $CO_2 < SiO_2 < SnO_2 < PbO_2$: ஆக்ஸிஜனேற்ற ஆற்றல் அதிகரிக்கும்
4. $HF < HCl < HBr < HI$: அமிலத்தின் வலிமை அதிகரிக்கும்

5. பட்டியல் I உடன் பட்டியல் II- ஐ பொருத்துக.

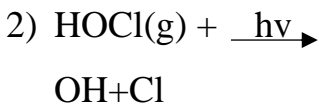
AIPMT 2012

பட்டியல் -1

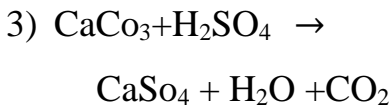
பட்டியல் -2



1. அமில மழை

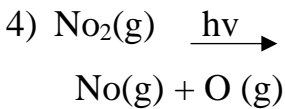


2. பனிப் புகை



3. ஓசோன்

சிதைவடைதல்



4. அடி வெளிப்பகுதி

மாசுபாடு

கீழ்க்கண்டவற்றுள் சரியான விடையை தேர்ந்தெடுக்கவும்

- 1 A – ii B – iii C – iv D – i
- 2 A – iv B – iii C- i D- ii
- 3 A – iii B – ii C – iv D –i

4 A - i B - ii c- iii D - iv

6. வலிமை மிக்க அமிலம் எது?

AIPMT 2013

1. H_2SO_4 2. $HClO_3$ 3. $HClO_4$ 4. H_2SO_3

7. கீழ் கண்டவற்றில் எதனை வெப்படுத்தும் போது ஆக்சிஜன் வெளியேறாது? AIPMT 2013

1. $KClO_3$ 2. $Zn(ClO_3)_2$ 3. $K_2Cr_2O_7$ 4. $(NH_4)_2Cr_2O_7$

8. நீரில் கரையும் தன்மையின் சரியான வரிசையைக் கண்டறியவும் AIPMT 2013

1. $CuS > ZnS > Na_2S$ 2. $ZnS > Na_2S > CuS$
3. $Na_2S > CuS > ZnS$ 4. $Na_2S > ZnS > CuS$

9. Xe F₂ வுடன் ஒத்த வடிமைப்பில் உள்ளது –

AIPMT 2013

1. Te F₂ 2. ICl_2^- 3. $SbCl_3$ 4. $BaCl_2$

10. அம்மோனியா உடன் அதிக அளவு குளோரினை சேர்த்து வினைப்படுத்தும் போது கிடைப்பது AAIMS 1997

1. NCl_3 மற்றும் HCl 2. N_4 மற்றும் NH_4Cl
3. NCl_3 மற்றும் NH_4Cl 4. N_2 மற்றும் HCl

11. கூற்று : குளிர்சாதனப்பெட்டிகளில் திரவ NH_3 பயன்படுத்துவன் காரணம்

AAIMS 1997

காரணம் : எளிதில் ஆவியாகிறது.

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, மேலும் காரணம் ஆனது கூற்றுக்கான சரியான விளக்கம்
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, மேலும் காரணம் ஆனது கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று சரி & காரணம் தவறு
4. கூற்று & காரணம் இரண்டும் தவறு

விடை: 2

12. காற்றிலிருந்து ஆக்ஸிஜனை பின்ன காய்ச்சி வடித்தல் மூலம் பெறலாம், ஏனெனில் (AIPMT 1989)

1. தனிம வரிசை அட்டவணையில் ஆக்ஸிஜனும் நைட்ரஜனும் வெவ்வேறு தொகுதியில் உள்ளன.
2. ஆக்ஸிஜன் நைட்ரஜனை விட அதிக வினைதிறனுடையது.

3. ஆக்ஸிஜன் நைட்ரஜனை விட அதிக கொதிநிலையுடையது.
4. ஆக்ஸிஜன் நைட்ரஜனை விட குறைந்த அடர்த்தி உடையது.

13. கார பைரோகலால் மற்றும் சின்னமாம் எண்ணையால் உறிஞ்சப்படும் வாயுக்கள் முறையே.

AIPMT 1989

1. O_3, CH_4
2. O_2, O_3
3. SO_2, CH_4
4. N_2O, O_3

14. பின்வரும் எத்தனிமத்துடன் ஆக்ஸிஜன் நேரடியாக வினைபுரிவதிலிருந்து விலக்கு பெற்றது?

AIPMT 1989

1. P
2. Cl
3. Na
4. S

15. குறைந்த கொதிநிலை கொண்ட தனிமம் எது?

AIPMT 1989

1. NH_3
2. PH_3
3. AsH_3
4. SbH_3

16. $600^\circ C$, வெப்பநிலையில் ஆர்த்தோ பாஸ்பரிக் அமிலத்தை வெப்பப்படுத்தும் போது, கிடைக்கப்பெறும் விளைபொருள் எது?

AIPMT

1989

1. PH_3
2. P_2O_5
3. H_3PO_3
4. HPO_3

17. வெண்மை மற்றும் சிவப்பு பாஸ்பரஸ் தொடர்பான எக்கூற்று சரியானது அல்ல? AIPMT 1989

1. CS_2 -ல் இரண்டும் கரைகிறது.
2. காற்றுடன் எரிந்து ஆக்ஸிஜனேற்றம் அடைகிறது
3. ஒரே மாதிரியான அணுக்களைப் பெற்றிருக்கிறது.
4. ஒன்றிலிருந்து மற்றொன்றாக மாறும் தன்மை உடையது.

18. பின் வரும் சேர்மங்களில், எச்சேர்மம் உருவாக இயலாது?

AIPMT 1989

1. Ncl_5
2. AsF_5
3. $Sbcl_5$
4. PF_5

19. புகைத்திரையில் பயன்படும் சேர்மம் எது?

(AIPMT 1989)

1. $SiCl_4$
2. PH_3
3. Pcl_5
4. அசிட்டிலீன்

20. குளோரின் வாயுவானது சூடான மற்றும் அடர் சோடியம் ஹைட்ராக்சைடு உடன் புரியும் போது குளோரின் ஆக்சிஜனேற்ற எண் எவ்வாறு மாறும்? (AIPMT 01.04.2012)

1. பூஜ்ஜியத்திலிருந்து முதல் -1 வரை மற்றும் பூஜ்ஜியம் முதல் + 3 வரை
2. பூஜ்ஜியத்திலிருந்து முதல் +1 வரை மற்றும் பூஜ்ஜியம் முதல் - 3 வரை
3. பூஜ்ஜியத்திலிருந்து முதல் +1 வரை மற்றும் பூஜ்ஜியம் முதல் - 5 வரை
4. பூஜ்ஜியத்திலிருந்து முதல் -1 வரை மற்றும் பூஜ்ஜியம் முதல் + 5 வரை

21. பின்வரும் சேர்மங்களில், எதில் நைட்ரஜன் அதிகபட்ச ஆக்சிஜனேற்ற நிலையை பெற்றுள்ளது?

AIPMT 01.04.2012.

1. N_3H
2. NH_2OH
3. N_2H_4
4. NH_3

22. பின்வரும் எந்த வினையின் மூலமாக சல்பர் டிரையாக்சைடு பெறப்படுகிறது.

AIPMT 01.04.2012.

1. $S + H_2SO_4 \xrightarrow{\Delta}$
2. $H_2SO_4 + PCl_3 \xrightarrow{\Delta}$
3. $CaSO_2 + C \xrightarrow{\Delta}$
4. $Fe_2 + (SO_4)_3 \xrightarrow{\Delta}$

23. பின்வரும் கூற்றுகளில் பாஸ்பரஸின் ஆக்ஸி அமிலங்களுடன் தொடர்பில்லாதது எது?

AIPMT P 01.04.2012.

1. அனைத்து ஆக்ஸி அமிலங்களும், நான்கிணைய நான்முகி பாஸ்பரஸ் அணுக்களை கொண்டுள்ளது.
2. அனைத்து ஆக்ஸி அமிலங்களும் குறைந்த பட்சம் ஒரு P=O அலகு மற்றும் ஒரு P-OH தொகுதியை கொண்டுள்ளது.
3. ஆர்த்தோ பாஸ்பாரிக் அமிலம், மும்மை சூப்பர் பாஸ்பேட் தயாரித்தலில் பயன்படுகிறது.
4. ஹைப்போ பாஸ்பரஸ் அமிலம் ஒரு இரு காரத்துவ அமிலம்.

24. SO_3^{2-} , $S_2O_4^{2-}$ மற்றும் $S_2O_6^{2-}$ ஆகிய அயனிகளில் சல்பரின் ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகளின் வரிசை.

AIMPT 2003

1. $S_2O_4^{2-} < SO_3^{2-} < S_2O_6^{2-}$
2. $SO_3^{2-} < S_2O_4^{2-} < S_2O_6^{2-}$
3. $S_2O_4^{2-} < S_2O_6^{2-} < SO_3^{2-}$
4. $S_2O_6^{2-} < S_2O_4^{2-} < SO_3^{2-}$

25. பின்வருவனவற்றில் தவறான கூற்று எது?

AIMPT 2003

- 1) ஹைலைடு அயனிகளில், அயோடைடு வலிமை மிகு ஒடுக்க காரணி ஆகும்.
- 2) ஹைலஜன்களில் ஃப்ளூரினில் மட்டும் மாறுபட்ட ஆக்சிஜனேற்ற நிலை காணப்படுவதில்லை.
- 3) HOBr ஐ விட HOCl வலிமையான அமிலம்
- 4) HCl ஐ விட HF ஆனது வலிமையான அமிலம்.

26. நைட்ரஜனின் எந்த ஆக்சைடு மிகவும் நிலைப்புத் தன்மை வாய்ந்தது

AIIMS 2001

1. $2\text{N}_2\text{O}_{(g)} \rightleftharpoons 2\text{N}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)}$ $K = 3.5 \times 10^{33} \text{ mol litre}^{-1}$
2. $2\text{N}_2\text{O}_{5(g)} \rightleftharpoons 2\text{N}_{2(g)} + 5\text{O}_{2(g)}$ $K = 1.2 \times 10^{34} \text{ mol}^{-5} \text{ litre}^{-5}$
3. $2\text{NO}_{2(g)} \rightleftharpoons \text{N}_{2(g)} + 2\text{O}_{(g)}$ $K = 6.7 \times 10^{16} \text{ mol litre}^{-1}$
4. $2\text{NO}_{(g)} \rightleftharpoons \text{N}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)}$ $K = 2.2 \times 10^{30} \text{ mol litre}^{-1}$

27. PCl_5 எதனுடன் வினைபுரியாது?

AIIMS 2001

1. $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$
2. $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$
3. H_2SO_4
4. CH_3COOH

28. கூற்று (A) : குளோரினை கொண்டு பூக்களை நிறமிழக்க செய்தல் நிரந்தரமானது, ஆனால் SO_2 கொண்டு பூக்களை நிறமிழக்க செய்தல் தற்காலிகமானது.

காரணம் (R) : குளோரின் ஒடுக்கம் மூலமும், SO_2 ஆக்சிஜனேற்றம் மூலமும் நிறமிழக்கச் செய்கிறது.

AIIMS 2001

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமாகும்.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் சரி, ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமல்ல.
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

29. ஒத்த மோலார் கரைசலானது சோடியம் ஆக்சைடு (PH_1 , சோடியம் சல்பைடு (PH_2 , சோடியம் செலுனைடு (PH_3 , மற்றும் சோடியம் டெலுரைடு (PH_4 , இவற்றில் PHS ன் மதிப்பை வரிசைப்படுத்துக.

AIIMS 2008

1. $\text{PH}_1 > \text{PH}_2 = \text{PH}_3 = \text{PH}_4$
2. $\text{PH}_2 < \text{PH}_2 < \text{PH}_3 < \text{PH}_4$
3. $\text{PH}_1 < \text{PH}_2 > \text{PH}_3 < \text{PH}_4$
4. $\text{PH}_1 > \text{PH}_2 > \text{PH}_3 > \text{PH}_4$

30. மும்மடி சல்பர் டிரை ஆக்சைடுடன் (SO_3 ,ல் உள்ள S – S பிணைப்பின் எண்ணிக்கை யாது?

AIIMS – 2008

1. மூன்று
2. இரண்டு
3. ஒன்று
4. பூஜ்ஜியம்

31. செறிவை பொறுத்து கடத்துதிறனை மதிப்பிட இரண்டு வெவ்வேறு செறிவுகள் கொண்ட மின்பகுளி கரைசல்கள் A மற்றும் B கலன்களில் எடுத்து கொள்ளப்படுகிறது. கலன் A-ல் வலிமை குறை மின்பகுளியும் NH_4OH -ம் கலன் B-ல் வலிமை மிகு மின்பகுளி (NaCl)-ம் உள்ளன. இரண்டு கலன்களிலும் மின்பகுளிகளின் செறிவு அதிகரிக்கப்பட்டு கடத்துதிறன் அளவிடப்படுகிறது.

AIIMS 2008

1. A-ல் கடத்துதிறன் அதிகரிக்கிறது, B-ல் கடத்துதிறன் குறைகிறது.
2. A-ல் கடத்துதிறன் குறைகிறது, அதே சமயம் B-ல் கடத்துதிறன் அதிகரிக்கிறது.
3. A மற்றும் B-ல் கடத்துதிறன் அதிகரிக்கிறது

4. A மற்றும் B-ல் கடத்துதிறன் குறைகிறது.

32. கூற்று : சலவைத்தூள் நீர்த்த அமிலங்களுடன் வினைபுரிந்து குளோரினை வெளிவிடுகிறது.

காரணம்: நீர்த்த அமிலங்கள் சலவைத்தூளுடன் வினைபுரிந்து வெளிவிடும் குளோரினை கிடைக்கக்கூடிய குளோரின் என அழைக்கப்படுகிறது. AIIMS 2008

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமாகும்.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம் அல்ல.
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

33. கீழ்க்கண்ட எந்த சேர்மமானது அதிக வெப்பநிலையில் நீர்த்த HCl உடன் வினைபுரியாது.

AIIMS 27.05.2018 FN

1. SnSO₄
2. PbSO₄
3. BiOCl
4. CdSO₄

34. ClF_2^- , ClF_4^- , ல் உள்ள தனித்த இரட்டை எலக்ட்ரான்கள் மற்றும் வடிவங்களின் எண்ணிக்கை.

AIIMS 27.05.2018 FN

1. 3 – நேர்க்கோடு, 2 – சதுர தளம்
2. 3 – சதுர தளம், 2 – நேர்க்கோடு
3. 0 – நேர்க்கோடு, 3 – சதுர தளம்
4. 2 – நேர்க்கோடு, 2 – சதுர தளம்.

35. இருமுனைத் திருப்புத்திறனின் சரியான வரிசை.

AIIMS 27.05.2018 FN

1. SO₂ > H₂O
2. NF₃ > NH₃
3. BF₃ < NH₃
4. SO₂ < SO₃

36. கூற்று : தூய N₂ – வானது Ba(N₃)₂ லிருந்து உருவாகிறது.

காரணம் : பேரியத்தின் நிறை அதிகம்.

AIIMS 27.05.2018 FN

1. கூற்று, காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல.
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

37. கூற்று : சிவப்பு பாஸ்பரசை வெப்பப்படுத்தும் போது அதன் நிறம் கருப்பாக மாறுகிறது.

காரணம் : கருப்பு பாஸ்பரஸ் P₄ அலகுகளை கொண்டுள்ளது.

AIIMS 27.05.2018 FN

1. கூற்று, காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல.
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

38. கூற்று : Na₂SO₃ கரைசல் லிட்மஸ் கரைசலில் கார கரைசலை தருகிறது.

காரணம் : இது நீருடன் வினைபுரிந்து H₂SO₃யை தருகிறது.

AIIMS 27.05.2018 FN

1. கூற்று, காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல.
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

39. கூற்று : F₂ மற்றும் Cl₂ வை நீரினுள் செலுத்தும் போது F₂ ஆனது விரைவாக வினைபுரிகிறது.

காரணம் : F₂ அதிக எலக்ட்ரான் கவர்தன்மை உடையது.

AIIMS 27.05.2018 FN

1. கூற்று, காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல.
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

40. கூற்று : உலோகமானது அடர் HNO₃ உடன் வினைபடுத்தப்படும் போது NO₃, NO₂ மற்றும் H₂O – வைத் தருகிறது.

காரணம் : அடர் HNO₃ உலோகத்துடன் வினைபுரிந்து முதலில் உலோக நைட்ரைட்டையும் பிறவிநிலை ஹைட்ரஜன் தருகிறது. மேலும் பிறவிநிலை ஹைட்ரஜன் HNO₃-யை NO₂ ஆக ஒடுக்குகிறது.

AIIMS 27.05.2018 FN

1. கூற்று காரணமும் சரி. கூற்றுக்கான விளக்கம் சரி.
2. கூற்றும் காரணமும் சரி கூற்றுக்கான காரணம் தவறு.
3. கூற்று காரணம் தவறு.
4. கூற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி.

42. பின்வரும் அமிலங்களுள் எது அமில வலிமையின் ஏறுவரிசையில் சரியாக உள்ளது?

CBSE PMT 2007

1. HOCIO < HOCl < HOCIO₃ < HOCIO₂
2. HOCIO₂ < HOCIO₃ < HOCIO < HOCl
3. HOCIO₃ < HOCIO₂ < HOCIO < HOCl
4. HOCl < HOCIO < HOCIO₂ < HOCIO₃

43. கீழ்க்கண்டவற்றில் அமிலத்தன்மையின் வரிசையை எழுது.

AIPMT 2016

1. $\text{HClO}_3 < \text{HClO}_4 < \text{HClO}_2 < \text{HClO}$
2. $\text{HClO} < \text{HClO}_2 < \text{HClO}_3 < \text{HClO}_4$
3. $\text{HClO}_2 < \text{HClO} < \text{HClO}_3 < \text{HClO}_4$
4. $\text{HClO}_4 < \text{HClO}_2 < \text{HClO} < \text{HClO}_3$

44. கீழ்க்கண்ட ஹாலஜன் மூலக்கூறுகளின் சரியான பிணைப்பு பிளவுறு ஆற்றல் வரிசை எது?

AIPMT 2016

1. $\text{I}_2 > \text{Br}_2 > \text{Cl}_2 > \text{F}_2$
2. $\text{Cl}_2 > \text{Br}_2 > \text{F}_2 > \text{I}_2$
3. $\text{Br}_2 > \text{I}_2 > \text{F}_2 > \text{Cl}_2$
4. $\text{F}_2 > \text{Cl}_2 > \text{Br}_2 > \text{I}_2$

45. நைட்ரஜன், CaC_2 உடன் வினைபுரிந்து உருவாகும் விளைபொருள்

AIPMT 2016

1. CaCN_2
2. CaCN
3. CaCN_3
4. Ca_2CN

46. வரிசை I ல் உள்ள சேர்மங்களின் இனக்கலப்பை வரிசை II ல் உள்ள வடிவங்களுடன் பொருத்துக.

(AIPMT 2016)

வரிசை - I

வரிசை - II

- | | |
|--------------------|--------------------------|
| a) XeF_6 | i) விலகல் அடைந்த எண்முகி |
| b) XeO_3 | ii) தளசதுரம் |
| c) XeOF_4 | iii) பிரமிடு |
| d) XeF_4 | iv) சதுர பிரமிடு |

குறியீடு :

| | A | b | c | d |
|----|----|-----|----|-----|
| 1. | i | iii | iv | ii |
| 2. | i | ii | iv | iii |
| 3. | iv | iii | i | ii |
| 4. | iv | i | ii | iii |

47. கொடுக்கப்பட்டுள்ள அமிலங்களுக்கான சரியான கூற்று எது?

AIPMT 2016

1. பாஸ்பினிக் அமிலம் ஒரு இருகாரத்துவ அமிலம் பாஸ்போனிக் அமிலம் ஒரு ஒற்றைகாரத்துவ அமிலம்
2. பாஸ்பினிக் அமிலம் ஒரு ஒற்றைகாரத்துவ அமிலம், பாஸ்போனிக் அமிலம் ஒரு இரு காரத்துவ அமிலம்
3. இரண்டும் மும்மைகாரத்துவ அமிலங்கள்
4. இரண்டும் இருகாரத்துவ அமிலங்கள்

48. பின்வருவனவற்றுள் எந்த இணை ஒரே மாதிரியான எலக்ட்ரான் அமைப்பை வடிவம் பெற்றுள்ளது?

NEET 2017

1. $\text{BeCl}_2, \text{XeF}_2$ 2. $\text{TeI}_2, \text{XeF}_2$ 3. $\text{IBr}_2^-, \text{XeF}_2$ 4. $\text{IF}_3, \text{XeF}_2$

49. பின்வரும் அயனி இணைகளில் எந்த இணையில் S – S பிணைப்பு உள்ளது? NEET 2017

1. $\text{S}_2 \text{O}_7^{2-}, \text{S}_2 \text{O}_3^{2-}$ 2. $\text{S}_4 \text{O}_6^{2-}, \text{S}_2\text{O}_3^{2-}$
3. $\text{S}_2 \text{O}_7^{2-}, \text{S}_2\text{O}_8^{2-}$ 4. $\text{S}_4 \text{O}_6^{2-}, \text{S}_2\text{O}_7^{2-}$

50. வரிசை 1 ல் உள்ள ஹேலோஜன் இடைச் சேர்மங்களை வரிசை 2 ல் உள்ள வடிவங்களுடன்

பொருத்துக.

NEET 2017

வரிசை I

வரிசை II

- a) XX'
b) XX'_3
c) XX'_5
d) XX'_7

- I) T வடிவம்
II) ஐங்கோண இரு பிரமிடு
III) நேர்கோடு
IV) சதுரபிரமிடு
V) நான்முகி

| (a) | (b) | (c) | (d) |
|--------|-----|-----|-----|
| 1. iii | iv | i | ii |
| 2. iii | i | iv | ii |
| 3. v | iv | iii | ii |
| 4. iv | iii | ii | i |

51. டின்சர் அயோடின் என்பது

AIIMS 2006

1. அயோடின் நீர்க்கரைசல் 2. KI கரைசலில் அயோடின் கரைசல்
3. அமில அயோடின் கரைசல் 4. KI நீர்க்கரைசல்

52. கூற்று: மூலக்கூறு நைட்ரஜன் மூலக்கூறு ஆக்சிஜனை விட குறைவான வினைதிறன் கொண்டது.

காரணம்: நைட்ரஜனின் பிணைப்பு நிலம் ஆக்சிஜனை விட குறைவு.

AIIMS 2006

- 1.. காரணம் மற்றும் கூற்று இரண்டும் சரி, சரியான விளக்கம் உள்ளது.
2. காரணம் மற்றும் கூற்று இரண்டும் சரி, ஆனால் சரியான விளக்கம் இல்லை.
3. கூற்று சரி மற்றும் காரணம் தவறு.
4. காரணம், மற்றும் கூற்று இரண்டும் தவறானது.

53. கீழ்க்கண்டவற்றில் தவறான கூற்று எது ?

AIPMT – 2015

1. பெர்குளோரிக் அமிலத்தில் நீர் அற்றது Cl_2O_7

2. O_3 மூலக்கூறானது வளைந்தது
3. ONF , O_2N^- உடன் ஒத்த எலக்ட்ரான் அமைப்பு உடையது
4. OF_2 ஒரு புரூரீன் ஆக்சைடு

54. ஹைட்ரஜன் ஹாலைடுகளில் உள்ள கொதிநிலையின் மாறுபாடு வரிசையானது $HF > HI > HBr > HCl$ எனில் ஹைட்ரஜன் புரூரைடின் அதிக கொதிநிலையை விளக்குவது எது ? AIPMT – 2015

1. புரூரீன் மற்ற தனிமங்களைவிட அதிக எலக்ட்ரான் கவர்தன்மையை பெற்றுள்ளது
2. ஹைட்ரஜன் புரூரைடு மூலக்கூறில் வலிமையான ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு உள்ளது
3. ஹைட்ரஜன் புரூரைடின் பிணைப்பு ஆற்றல் மற்ற ஹைட்ரஜன் ஹாலைடுகளைவிட அதிகம்
4. ஹைட்ரஜன் புரூரைடில் உள்ள புரூரீனின் முனைவுறுதன்மை உட்கருவின் திரைமறைப்பை குறைப்பதால்

55. கீழ்க்கண்ட இணைகளில் எந்த உறுப்புகள் ஒத்த அமைப்புகள் கொண்டவை அல்ல

AIPMT – 2015

- | | |
|-------------------------|-------------------------------|
| 1. $SiCl_4$, PCl_4^+ | 2. வைரம், சிலிக்கோன் கார்பைடு |
| 3. NH_3 , PH_3 | 4. XeF_4 , XeO_4 |

56. H_3PO_4 – ன் சிறந்த ஒடுக்கும் தன்மைக்கான காரணம் எது ?

AIPMT – 2015

1. ஒரு $-OH$ தொகுதி மற்றும் இரண்டு $P-H$ பிணைப்பு
2. பாஸ்பரசின் உயர் எலக்ட்ரான் நாட்டம்
3. பாஸ்பரசின் உயர் ஆக்சிஜனேற்றநிலை
4. இரண்டு $-OH$ தொகுதி மற்றும் ஒரு $P-H$ பிணைப்பு

57. குளோரீனின் ஆக்ஸி அமிலங்களில் எது வீரியமிக்க ஆக்சிஜனேற்றி?

AIIMS 1999

- | | | | |
|-------------|-------------|-------------|-----------|
| 1. $HClO_4$ | 2. $HClO_3$ | 3. $HClO_2$ | 4. $HClO$ |
|-------------|-------------|-------------|-----------|

58. கீழ்க்காணும் டெட்ராகுளோரைடுகளில் எது நீராற்பகுப்பிற்கு உட்படாது.

AIIMS 1999

- | | | | |
|--------------|--------------|--------------|------------|
| 1.. $SnCl_4$ | 2.. $GeCl_4$ | 3.. $SiCl_4$ | 4. CCl_4 |
|--------------|--------------|--------------|------------|

59. கீழ்க்காணும் அமிலங்களில் எது ஆக்சிஜனேற்றும் காரணி மற்றும் ஒடுக்கும் காரணியாக செயல்படுகிறது.

AIIMS 1999

1. HNO₂

2. HClO₄

3. HNO₃

4. H₂SO₄

60. கீழ்க்காணும் சேர்மங்களின் அடர் H₂SO₄-ல் கரையாதது வெப்பப்படுத்தினால் கூட

AIIMS 1999

1) அனிலீன்

2. பென்சீன்

3. ஹெக்சேன்

4..எத்தீலீன்

61. கீழ்க்கண்ட சல்பைடுகளில் எது நீர்த்த HNO₃ ல் கரையாதது

AIIMS 1999

1. CdS

2..CuS

3. PbS

4. HgS

62. காற்றில் சூரிய ஒளியின் முன்னிலையில் குளோரோபார்மை திறந்து வைத்தால் என்ன நிகழும்?

AIIMS 1996

1. பலபடியாக்கல் நிகழும்

2. வெடித்தல் நிகழும்

3. எந்த ஒரு வினையும் நிகழ்வதில்லை

4. பாஸ்ஜீன், என்ற நச்சுத்தன்மை கொண்ட வாயு உருவாகிறது.

63. சிலிக்கான் என்பது எதன் முக்கிய பகுதிப்பொருள்

AIIMS 1996

1. உலோக கலவை

2. பாறைகள்

3. காய்கறிகள்

4. விலங்குகள்

64. பிஸ்மத் குளோரைடை (BiCl₃. நீராற்பகுக்கும் போது கிடைக்கும் வெண்ணிற வீழ்படிவு

AIIMS 1996

1. பிஸ்மத் ஹைட்ராக்சைடு

2. பிஸ்மத் ஆக்ஸி அமிலம்

3. பிஸ்மத் ஆக்ஸிகுளோரைடு

4. மேற்கண்ட எதுவுமில்லை

65. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எந்தச் சேர்மம் நீராற்பகுப்பிற்கு உட்படுகிறது?

AIIMS 1996

1.. NaNO₃

2.. KCl

3. NH₄Cl

4.. NaCl

66. $2P_2O_5 + 2HNO_3 \rightarrow P_4O_{10} + X$; என்ற வினையில் x என்பது -----

AIIMS 1996

1.N₂O₄

2. H₂O மட்டும்

3.N₂O₅

4..PNO₃

67. கூற்று : ஹாலஜன்களில், .புளூரின் ஆனது தனிமங்களை உயர் ஆக்சிஜனேற்ற நிலைக்கு ஆக்சிஜனேற்றமடையச் செய்ய முடியும்.

காரணம் : .புளூரைடு அயனியின் சிறிய உருவளவின் காரணமாக .புளூரைடு அயனியை .புளூரின் ஆக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்வது எளிதல்ல. எனவே அதன் மறுதலை வினை (reverse reaction) எளிதில் நடைபெறுகிறது.

AIIMS 1996

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, மேலும் காரணம் ஆனது கூற்றுக்கான சரியான விளக்கம்

2. கூற்று & காரணம் இரண்டும் சரி, மேலும் காரணம் ஆனது கூற்றுக்கான சரியான

விளக்கமல்ல

3. கூற்று சரி & காரணம் தவறு
4. கூற்று&காரணம் தவறு

68. கூற்று (A) - ஒரு முதல் வகை வினையில் வினைபடு பொருளின் செறிவு இரு மடங்காகும் போது அதன் வினைவேகமும் இருமடங்காக அதிகரிக்கும்.

காரணம் (R) –வினைவேக மாறிலியும் இருமடங்காகும்.

AIIMS 2012

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி மற்றும் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம்
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி மற்றும் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம் அல்ல.
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று, காரணம் இரண்டும் தவறு.

69.கூற்று (A) - சோடியம் அசிட்டேட் கரைசலானது கோல்பின் மின்னாற்பகுத்தல் வினையில் மீத்தேனைத் தருகிறது.

காரணம் (R) – மெத்தில் தனி உறுப்பு எதிர்மின்முனையில் (காத்தோடு) உருவாகிறது.

AIIMS 2012

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி மற்றும் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம்
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி மற்றும் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம் அல்ல.
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று, காரணம் இரண்டும் தவறு.

70.கூற்று : $Ba(N_3)_2$ தூய நைட்ரஜன் பெறப்படுகிறது. ஆனால் $(NH_4)_2Cr_2O_7$ லிருந்து அல்ல?

காரணம் : $(NH_4)_2Cr_2O_7$ சிதைவடைதல் O_2 தருகிறது.

AIIMS 26.05.19 FN

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, கூற்றுக்கு சரியான காரணம் விளக்கப்பட்டது.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. கூற்றுக்கு சரியான காரணம் விளக்கப்படவில்லை.
3. கூற்று சரியான காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

71. மஞ்சள் நிறமுள்ள குளோரின் கலந்த நீரானது மங்குகிறது ஏன்? AIIMS 26.05.19 FN

1. Form HCl & $HOCl$
2. குளோரின் வாயுவெளியேறுகிறது.
3. $ClO_2 + H_2$
4. Cl_2O

72. பின்வருவனவற்றில் நைட்ரிக் அமிலத்துடன் மிகமெதுவாகவினைபுரிவதுஎது?

AIIMS 26.05.19 FN

1. பாஸ்பரஸ்
2. குளோரின்
3. சல்பர்
4. அயோடின்

72. கீழே கொடுக்கப்பட்டன்களில் எது சயனேஜன் வாயுக்கான சரியான விளக்கம் இல்லை

AIIMS 26.05.19 FN

1. வளைந்த அமைப்பு
2. போலிஹோலஜன்
3. ஹோலைடுகளின் பண்புகள் ஒத்துள்ளது.
4. இரண்டுகார்பன்களும் SP இனக்கலப்பு

73. கீழ்க்கண்டவற்றில் பூஜ்ய இருமுனை திருப்புத்திறன் கொண்ட மூலக்கூறு தொகுப்பு கண்டறிக.

NEET 2020

1. அம்மோனிய, பெரிலியம் டை புளுரைடு, நீர், 1, 4 – டை குளோரோபென்சீன்
2. போரான் ட்ரை புளுரைடு, ஹைட்ரஜன் புளுரைடு, கார்பன் டை ஆக்சைடு, 1,3 – டை குளோரோ பென்சீன்
3. நைட்ரஜன் ட்ரை புளுரைடு, பெரிலியம் டை புளுரைடு நீர், 1,3 – டை குளோரோ பென்சீன்
4. போரான் ட்ரை புளுரைடு, பெரிலியம் டை புளுரைடு, கார்பன் டை ஆக்சைடு, 1,4– டை குளோரோ பென்சீன்.

74. கீழ்க்கண்ட கந்தகத்தின் ஆக்சோ அமிலங்களில் எது – O – O பிணைப்பைக் கொண்டுள்ளது.

NEET 2020

1. H_2SO_3 சல்பூரஸ் அமிலம்
2. H_2SO_4 சல்பூரிக் அமிலம்
3. $H_2S_2O_8$ பெர்ஆக்சோடை சல்பூரிக் அமிலம்
4. $H_2 S_2 O_7$ பைரோ சல்பூரிக் அமிலம்

75. வினைதிறனில் மந்தத் தன்மையை பெற்றிருப்பதால் உயரிய வாயுக்கள் என

அழைக்கப்படுகிறது. கீழ்க்கண்டவற்றில் தவறான கூற்றைத் தேர்ந்தெடு. NEET 2021

1. உயரிய வாயுக்கள் பகுதியளவு மட்டுமே நீரில் கரையும் தன்மைகொண்டது.
2. உயரிய வாயுக்கள் அதிக உருகுநிலை மற்றும் கொதிநிலையைக் கொண்டது
3. உயரிய வாயுக்கள் குறைந்த பிரிகை ஆற்றலைக் கொண்டது.
4. உயரிய வாயுக்கள் அதிகளவு நேர்மின் தன்மைக் கொண்ட எலக்ட்ரான் கவர் எந்தால்பியைக் கொண்டது.

76. கூற்று 1 : அமிலத்தின் திறனை அதிகரிக்கும் வகையில் $HF \ll HCl \ll HBr \ll HI$

கூற்று 2 : F, Cl, Br, I என்ற தனிமங்களின் உருவளவு தொகுதியில் செல்ல செல்ல

அதிகரிக்கிறது. HF, HCl, HBr, பிணைப்புத்திறன் குறைகிறது மற்றும் அமிலத்தின் வலிமை

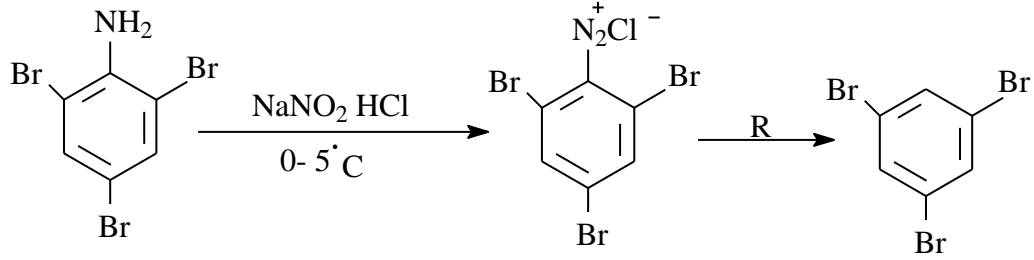
அதிகரிக்கிறது.

(NEET 2021.

1. கூற்று 1 மற்றும் கூற்று 2 இரண்டும் சரி
2. கூற்று 1 மற்றும் கூற்று 2 இரண்டும் தவறு
3. கூற்று 1 சரி மற்றும் கூற்று 2 தவறு
4. கூற்று 1 தவறு மற்றும் கூற்று 2 சரி

77. கீழே கொடுக்கப்பட்ட வேதிவினை வரிசையில் பயன்படுத்தப்படும் வினைபொருள் 'R' எது?

NEET 2021



- 1) H_2O
2. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
3. HI
4. CuCN/KCN

78. $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_5$, $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_6$, $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ ல் பாஸ்பரஸின் ஆக்சிஜனேற்ற எண்கள் முறையே

CBSE PRE 2010

1. +3, +4, +5
2. +3, +5, +4
3. +5, +3, +4
4. +5, +4, +3

79. P_4O_{10} ல் உள்ள பால இணைப்பு ஆக்சிஜன் அணுக்களின் எண்ணிக்கை?

CBSE 2010

1. 6
2. 4
3. 2
4. 5

80. MRI குழாய்களின் குளிர்விக்கும் குழாய்களில் பயன்படும் வாயு எது?

AIIMS 26.05.18 AN

1. He
2. Ar
3. CO_2
4. N_2

81. படிக்காரத்தில் $\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 24\text{H}_2\text{O}$ எந்த உலோகமானது Al-ஐ இடப்பெயர்ச்சி செய்யும் ?

AIIMS 26.05.18 AN

1. Cr
2. Mn
3. In
4. Sc

82. ஆகாய விமானங்களில் உதாபகங்களை தயாரிப்பதில் (E.g.பிளிம்ஸ்) ஹீலியம் ஆனது ஹைட்ரஜன் -ஐ விட சிறந்தது ஏன்?

AIIMS 1998

1. ஹீலியம் குறைந்த வினைத்திறன் உடையது
2. ஹீலியம் குறைந்த அடர்த்தியை உடையது

3. மேற்கண்ட இரண்டுமே
4. மேற்கண்ட எதுவுமில்லை

83. கூற்று : மந்த வாயுக்களை நீர்மமாக்கல்
காரணம் : கவர்ச்சி விசை முனைவற்ற மூலக்கூறுகளுக்கு இடையே
உருவாகிறது AIIMS 1998

- (i) கூற்று சரி காரணம் தவறு
- (ii) கூற்று தவறு காரணம் சரி
- (iii) கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்
- (iv) கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல

1. (i) 2. (ii) 3.(iii) 4.(iv)

84. கூற்று : ஹாலஜன்களில் .:புளூரின் மற்ற தனிமங்களை அவற்றின் உயர்ந்த ஆக்சிஜனேற்ற நிலைக்கு ஆக்சிஜனேற்றமடையச் செய்கிறது
காரணம் : புளூரைடு அயனியின் சிறிய உருவளவின் காரணமாக அதனை புளூரினாக ஆக்சிஜனேற்றமடையச் செய்ய முடியாது.
ஆனால் இதன் மாறுதலை எளிதாக நடைபெறும் AIIMS 1998

1. கூற்று சரி காரணம் தவறு
2. கூற்று தவறு காரணம் சரி
3. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல

1.(i) 2. (ii) 3.(iii) 4.(iv)

85. கூற்று : நைட்ரஜன் அறைவெப்ப நிலையில் வினைபுரியாது
உயர் வெப்ப நிலையில் வினைபுரியும்
(வெப்பப்படுத்துதல்) (or) வினைவேகமாற்றம்
காரணம் : நைட்ரஜன் மூலக்கூறில் எலக்ட்ரான்கள் அதிகமாக

- i) கூற்று சரி காரணம் தவறு
- ii) கூற்று தவறு காரணம் சரி
- iii) கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்
- iv) கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல

1.(i)

2. (ii)

3.(iii)

4.(iv)

86. ஒலியத்திற்கு (Oleum) கீழ்க்கண்ட எந்த கூற்று சரியானது? AIIMS 25.05.2019 AN

1. அடர் H_2SO_4 முன்னிலையில் SO_3 பரப்பு கவர்தலால் தயாரிக்கப்படுகிறது
2. இதில் O – O தொகுதி பெற்றுள்ளது
3. இதில் ஆறு OH தொகுதி உள்ளது
4. இவற்றில் ஏதும் இல்லை

87. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எவற்றில் அதிக அளவு உயர்ந்த ஒடுக்கும் ஹைட்ரஜன் மற்றும் -OH க்கான விகிதத்தை பெற்றுள்ளது? AIIMS – 25.05.2019 AN

1. ஆர்த்தோ பாஸ்பாரிக் அமிலம்
2. ஹைப்போ பாஸ்பரஸ் அமிலம்
3. பாஸ்பரஸ் அமிலம்
4. பைரோ பாஸ்பாரிக் அமிலம்

88. கீழ்க்கண்ட ஆக்சி எதிரயனிகளில் காணப்படும் சரியான S- S பிணைப்பு நீள வரிசை AIIMS – 25.05.2019 AN



1. i > ii > iii
2. i > iii > ii
3. iii > ii > i
4. iii > i > ii

89. நீர்த்த மற்றும் அடர் நைட்ரிக் அமிலங்களின் Zn வினைபுரிந்து கிடைக்கும் விளைபொருள்கள்

AIIMS – 25.05.2019 AN

1. NO மற்றும் N_2O

2. NO_2 மற்றும் N_2O
3. N_2O மற்றும் NO_2
4. NO_2 மற்றும் NO

90. கூற்று : KCl யை அடர் H_2SO_4 உடன் வினைபடுத்த HCl உருவாகிறது
காரணம் : அடர் H_2SO_4 ஒரு ஒடுக்கி AIIMS – 25.05.2019 AN

1. கூற்று காரணம் இரண்டும் சரி. காரணம் கூற்றிற்கு சரியான விளக்கம்
2. கூற்று காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று காரணம் இரண்டும் தவறு

91. கூற்று : Cl , Br மற்றும் I விகிதச்சிதைவு வினைகளை தருகிறது F
தருவதில்லை

காரணம் : F அத்தொகுதியில் அதிக எலக்ட்ரான கவர்திறன் கொண்ட தனிமம் AIIMS – 25.05.2019 AN

1. கூற்று காரணம் இரண்டும் சரி. காரணம் கூற்றிற்கு சரியான விளக்கம்
2. கூற்று காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று காரணம் இரண்டும் தவறு

92. கூற்று : BO_3^{-3} மற்றும் SO_3^{-2} ஒத்த அமைப்பற்றவை . AIIMS 26.05.2019 AN

காரணம் : SO_3^{-2} - ல் உள்ள சல்பர் ஒரு தனித்த இரட்டை எலக்ட்ரனை கொண்டுள்ளது.

கூற்று மற்றும் காரணம் ஆகிய இரண்டும் சரியானவை. காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான

விளக்கமாகும்

1. கூற்று மற்றும் காரணம் ஆகிய இரண்டும் சரியானது. ஆனால் காரணமானது, கூற்றிற்கு சரியான விளக்கம் இல்லை.
2. கூற்று சரி, ஆனால் காரணம் தவறு
3. கூற்று, காரணம் ஆகிய இரண்டும் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் ஆகிய இரண்டும் சரியானவைகாரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்

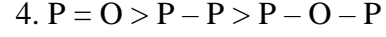
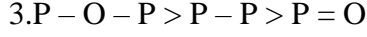
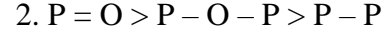
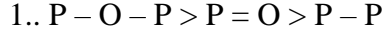
93. NH_3 , சலவைத்தூளுடன் வினைபுரிந்து கொடுப்பது AIIMS 26.05.2019 AN

1. N_2
2. $\text{Ca}(\text{OH})_2$
3. NCl_3
4. O_2

94. பாஸ்பரஸ் பென்டாக்சைடு இருபடியில் உள்ள $\text{P} - \text{P}$, $\text{P} = \text{O}$ மற்றும் $\text{P} - \text{O} - \text{P}$, ஆகிய பிணைப்பு

எண்ணிக்கையின் சரியான வரிசை என்ன

AIIMS 26.05.2019 AN



95. கீழ்க்கண்ட மூலக்கூறுகளின் அமைப்பைப் பொறுத்து சரியான கூற்றை தேர்ந்தெடு



AIIMS 26.05.2019 AN

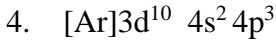
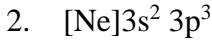
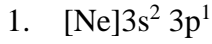
1. அனைத்தும் தள சதுர வடிவமுடையது
2. அனைத்தும் முக்கோண இருபிரமிடு வடிவமுடையது
3. ஒன்று மட்டும் தள சதுர வடிவமுடையது
4. ஒன்று மட்டும் நான்முகி வடிவமுடையது

96. பின்வருவனவற்றில் எது வலிமையான ஆக்ஸிஜனேற்றி

AIPMT 2009

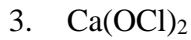


97. கீழ்க்கண்ட எலக்ட்ரான் அமைப்பில் எது அதிக அயனியாக்கும் ஆற்றல் உடையது. AIPMT 2009



98. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது சலவைத்தாளின் வெளுக்கும் பண்பிற்கு கிளர்வு பகுதிப் பொருளாக காணப்படுகிறது

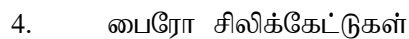
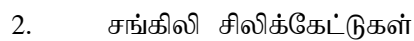
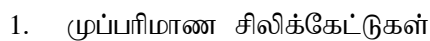
AIPMT 2011



99. $[SiO_4]^{4-}$ ல் ஒரு ஆக்ஸிஜன் அணுவினை பங்கிட்டு கொள்ளும் வடிவமைப்பை கொண்ட சிலிக்கேட் வகையின் பெயரைக் குறிப்பிடுக

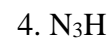
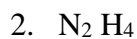
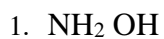
AIPMT

2011.



100. பின்வரும் எந்த சேர்மத்தில் நைட்ரஜன் அதிக ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலையை வெளிப்படுத்துகிறது?

AIPMT PRE 2012



101. பாஸ்பரஸ்ஸின் ஆக்சோ அமிலங்களுக்கு கீழ்கண்ட எந்த கூற்று தவறு? AIPMT PRE 2012

1. அனைத்து ஆக்சோ அமிலங்களும் குறைந்தபட்சம் ஒரு P=O மற்றும் P-OH தொகுதியை கொண்டுள்ளது.
2. ஆர்த்தோ பாஸ்பாரிக் அமிலம், டிரிபில் சூப்பர் பாஸ்பேட் தயாரிப்பில் பயன்படுகிறது.
3. ஹைபோபாஸ்பரஸ் அமிலம் ஒரு இருகாரத்துவ அமிலம்
4. அனைத்து ஆக்ஸோ அமிலங்களும் நாண்முகி அமைப்பில் இணைந்துள்ளது.

102. சூடான அடர் சோடியம் ஹைட்ராக்சைடு கரைசலுடன் குளோரின் வாயு வினைபுரியும் போது குளோரின் ஆக்சிஜனேற்ற எண்ணில் ஏற்படும் மாற்றம்

1. பூஜ்ஜியத்திலிருந்து +1 ஆக மற்றும் பூஜ்ஜியம் முதல் -3 வரை
2. பூஜ்ஜியத்திலிருந்து +1 ஆக மற்றும் பூஜ்ஜியம் முதல் -5 வரை
3. பூஜ்ஜியத்திலிருந்து -1 ஆக மற்றும் பூஜ்ஜியம் முதல் +5 ஆக
4. பூஜ்ஜியத்திலிருந்து -1 ஆக மற்றும் பூஜ்ஜியம் முதல் +3 ஆக

103. கீழ்கண்ட எந்த வினைகளுள் சல்பர் டிரை ஆக்சைடு உருவாகுகிறது. AIPMT PRE 2012

1. $H_2SO_4 + PCl_5 \rightarrow \Delta$
2. $CaSO_4 + C \rightarrow \Delta$
3. $Fe_2(SO_4)_3 \rightarrow \Delta$
4. $S + H_2SO_4 \rightarrow \Delta$

104. SO_2 வாயுவை செலுத்தும் போது நீல நிறம் மறையும் கரைசல் எது?

AIIMS 27.05.2018 AN

1. $CrO_2^{4-}, + H_2SO_4$
2. $I_2 +$ ஸ்டார்ச்
3. $CuSO_4$
4. I_2

105. கூற்று : O_2F_2 ஆனது Pu – ஐ $Pu F_6$ ஆக மாற்றுகிறது

AIIMS 27.05.2018 AN

காரணம் : வினைபடாத Pu –வை நீக்க O_2F_2 ஆனது உட்கரு வினைகளில் பயனாகிறது

1. காரணம் மற்றும் கூற்று இரண்டும் உண்மை. ஆனால் காரணம் கூற்றுக்கு சரியான விளக்கம் ஆகும்.
2. காரணம் மற்றும் சற்று இரண்டும் உண்மை. ஆனால் காரணம் கூற்றுக்கு சரியான விளக்கமல்ல.
3. கூற்று உண்மை ஆனால் காரணம் சரியல்ல.
4. காரணம் உண்மை. ஆனால் கூற்று சரியல்ல.

106. 1 மோல் \therefore புளுரின் இரண்டு மோல் சூடான செறிவுமிக்க KOH கரைசலுடன் வினைபுரிந்து KF, H_2O, O_2 – வை தருகின்றது. KF, H_2O மற்றும் O_2 -ன் மோலார் விகிதம் முறையே
AIIMS 27.05.2018 AN
1. 1:1:2 2. 2:1:0.5 3. 1:2:1 4. 2:1:2
107. கீழ்க்கண்ட எந்த சரியான வரிசையில் O – O பிணைப்புநீளம் அதிகரிக்கிறது. AIPMT 2005
1. $O_3 < H_2O_2 < O_2$ 2. $O_2 < O_3 < H_2O_2$ 3. $O_2 < H_2O_2 < O_3$ 4. $H_2O_2 < O_2 < O_3$
108. சமமோலர் கரைசலின் PHs தொடர்பு? சோடியம் ஆக்ஸைடு (PH1., சோடியம் சல்பைடு (PH2., சோடியம் செலினைடு (PH3., மற்றும் சோடியம் டெலுரைடு (PH4. AIPMT 2005
1. $PH_1 < PH_2 < PH_3 < PH_4$ 2. $PH_1 > PH_2 > PH_3 > PH_4$
3. $PH_1 < PH_2 < PH_3 \approx PH_4$ 4. $PH_1 > PH_2 \approx PH_3 > PH_4$
109. ஹேலஜன்களுக்கான பின்வரும் கூற்றுக்களில் எது உண்மையானதல்ல? NEET 2018
1. அனைத்து ஆக்ஸி அமிலங்களும் ஒற்றை காரத்துவமுடையது
2. குளோரின் அதிகளவு எலக்ட்ரான் ஏற்கும் எனதால்பி மதிப்பினைப் பெற்றுள்ளது
3. புளுரின் தவிர மற்ற அனைத்து ஹேலஜன்களும் நேர் ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலை மதிப்பை பெற்றுள்ளன
4. அனைத்தும் ஆக்ஸிஜனேற்றும் காரணிகள்
110. ClF_3 ன் அமைப்பில் Cl-ன் மைய உலோக அணு பெற்றுள்ள தனித்த இரட்டை எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கை NEET 2018
1. ஒன்று 2. மூன்று 3. நான்கு 4. இரண்டு
111. ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலை இறங்கு வரிசையில் N-சேர்மங்களின் சரியான வரிசை NEET 2018
1. HNO_3, NO, N_2, NH_4Cl 2. NH_4Cl, N_2, NO, HNO_3
3. HNO_3, NH_4Cl, NO, N_2 4. NHO_3, NO, NH_4Cl, N_2
112. பைரோபாஸ்பாரிக் அமிலத்தில் பாஸ்பரஸின் ஆக்ஸிஜனேற்ற எண், அவ்வமிலத்தின் காரத்துவம் AIIMS 1995
1. +4 மற்றும் 3 2. +1 மற்றும் 4 3. +5 மற்றும் 4 4. +3 மற்றும் 1
113. அடர். HNO_3 உடன் குளோரோ.பார்ம் வினைப்பட்டு உருவாவது? AIIMS 1995
1. கண்ணீர்வாயு 2. நீர்வாயு 3. உற்பத்திவாயு 4. சிரிப்பூட்டும் வாயு
114. நெஸ்லர்ஸ் வினைபொருள் எந்த சோதனைக்கு பயன்படுத்தப்படுகிறது? AIIMS 1995

1. NH_4Cl 2. NH_3 3. NH_4^+ 4. அனைத்தும்

115. பின்வருவனவற்றில் எச்சேர்மம் HNO_3 -ல் கரையாது? AIIMS 1995

1. PbS 2. CuS 3. AgCl 4. CdS

116. எந்த ஆக்சிஅமிலம் பயன்பாட்டில் இல்லை? AIIMS 1995

1. H_3SbO_3 2. HBiO_3 3. H_3AsO_4 4. H_3BiO_4

117. கூற்று: கந்தக டைஆக்சைடு மற்றும் குளோரின் இரண்டும் நிறம் நீக்கியாக உள்ளது

காரணம்: இரண்டும் ஆக்சிஜன் ஒடுக்கிகள்

AIIMS 1995

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமாகும்
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு

118. அயோடின் முன்னிலையில் தயோசல்பேட் ஆக்சிஜனேற்றம் அடைந்து தரும் விளைபொருள்

AIPMT 1996

1. டெட்ரா தயனேட் அயனி 2. சல்பைடு அயனி
3. சல்பேட் அயனி 4. சல்பைட் அயனி

119. பின்வருவனவற்றுள் எந்த ஆக்சைடு குறைந்த அமிலத் தன்மை கொண்டது AIPMT 1996

1. As_4O_6 2. As_4O_{10} 3. P_4O_{10} 4. P_4O_6

120. பின்வருவனவற்றுள் எந்த கரிமச் சேர்மம் மும்மைய பிணைப்பு கொண்டது AIPMT 1996

1. டைபோரேன் 2. CO_2
3. போரான் ட்ரை புளுரைடு 4. அம்மோனியா

121. கீழ்க்காண்பனவற்றுள் நைட்ரஜனின் எந்த ஹைட்ரைடு அமல தன்மை கொண்டது AIIMS 2000

1. N_3H 2. N_2H_2 3. N_2H_4 4. NH_3

122. கீழ்க்கண்ட எந்த சீசாவில்(பாட்டில்) நைட்ரிக் அமிலம் வைக்கப்படலாம் AIIMS 2000

1. Sn 2. Al 3. Pb 4. Ag

123. சூரிய ஒளியின் முன்னிலையில் குளோரின் கார்பன் மோனாக்சைடுடன் வினைபுரிந்து தருவது

AIIMS 2000

1. $\text{H}_2\text{Cl}_2\text{O}_2$ 2. HOCl 3. CO_2Cl_2 4. COCl_2

124. விமானத்தின் டயர்களில் நிரப்ப பயன்படும் வாயு AIIMS 2000
1. Ar 2. He 3. H₂ 4. N₂
125. கீழ்க்கண்ட எந்த வரிசை கொடுக்கப்பட்ட அமிலங்களின் அமில வலிமையின் சரியான ஏறுவரிசையை குறிக்கிறது? AIPMT 2007
1. HOCIO₃ < HOCIO₂ < HOCIO < HOCl
2. HOCl < HOCIO < HOCIO₂ < HOCIO₃
3. HOCIO < HOCl < HOCIO₃ < HOCIO₂
4. HOCIO₂ < HOCIO₃ < HOCIO < HOCl
126. கீழ்க்கண்டவற்றில் பாஸ்பரஸ் ஆக்சோ அமிலங்களில் ஒடுக்கும் காரணி எது? மற்றும் ஒற்றைக் காரத்துவ அமிலம் எது? AIIMS 2017
1. H₄P₂O₅ 2. HPO₃ 3. H₃PO₃ 4. H₃PO₂
127. கூற்று : 16-ஆம் தொகுதி தனிமங்களின் ஹைட்ரைடுகளின் ஆவியாகும் தன்மையின் வரிசை(Volatility): H₂O > H₂S > H₂Se > H₂Te AIIMS 2017
- காரணம்: 16-ஆம் தொகுதியின் தனிமங்களின் எலக்ட்ரான் கவர்திறன் மதிப்பு தொகுதியில் ஆக்ஸிஜன் முதல் டெல்லூரியம் வரை கீழாக வரும்போது அதிகரிக்கிறது
1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமாகும்
2. கூற்று மற்றும் காரணம் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு
128. பின்வரும் வரசைகளுள் எவ்வரிசை அதற்கு எதிரே குறிப்பிடப்பட்டுள்ள பண்புகளின் படி அமையவில்லை? AIPMT 2006
1. F₂ > Cl₂ > Br₂ > I₂ : ஆக்சிஜனேற்றும் திறன்
2. HI > HBr > HCl > HF : நீரில் அமிலத்தன்மை
3. F₂ > Cl₂ > Br₂ > I₂ : எலக்ட்ரான் கவர்திறன்
4. F₂ > Cl₂ > Br₂ > I₂ : பிணைப்பு பிளவு ஆற்றல்
129. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது SiCl₄ –ன் ஒத்த வடிவ அமைப்பை பெற்றிருக்காது? AIPMT 2006
1. SCl₄ 2. SO₄²⁻ 3. PO₄³⁻ 4. NH₄⁺
130. பைரோ பாஸ்பாரிக் அமிலத்தின் ஆக்சிஜனேற்றம் எண் AIPMT 1999

1. +5

2. +2

3. +3

4. +4

131. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எந்த சேர்மத்தின் H – அணு பாஸ்பரசுடன் நேரடியாக இணைந்துள்ளது
AIPMT 1999

1. H_3PO_2

2. $H_4P_2O_6$

3. H_3PO_4

4. $H_4P_2O_7$

132. O_3 – ன் பொதுவான பண்பு

AIPMT 1999

1. எலக்ட்ரான்களைகொடுப்பது

2. O_2 வைக் கொடுப்பது

3. H_2 உடன் வினைபுரிவது

4. எலக்ட்ரான்களைஏற்பது

133. கீழ்க்கண்டவற்றுள் மைய உலோக அணுவின் தனித்த எலக்ட்ரான் எண்ணிக்கை பூஜ்ஜியத்திற்கு சமமாக உள்ளவை எத்தனை XeO_3 , XeO_2F_2 , XeO_4 , XeO_3F_2 , Ba_2XeF_4

AIIMS 25.05.19 FN

1. 2

2. 3

3. 4

4. பூஜ்ஜியம்

134. வேதி வினையில் பின்வருபவனவற்றுள் எந்த மந்த வாயு ஈடுபடும்

AIIMS 25.05.19 FN

1. Xe

2. He

3. Ne

4. எதுவுமில்லை

135. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது அதிக இருமுனைத்திருப்புத்திறனை கொண்டுள்ளது ?

AIPMT 1997

1. AsH_3

2. SbH_3

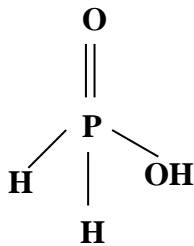
3. PH_3

4. NH_3

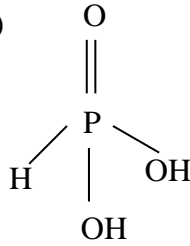
136. ஹைப்போபாஸ்பரஸ் அமிலத்தின் அமைப்பு வாய்ப்பாடு எது ?

AIPMT 1997

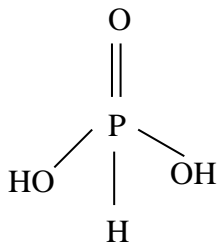
(1)



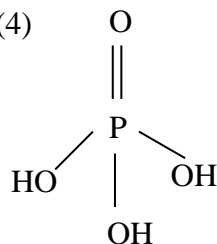
(2)



(3)



(4)



137. பின்வருவனவற்றுள், (i) XeO_3 (ii) $XeOF_4$ (iii) XeF_6 AIIMS 2005
Xe-ல் ஒரே எண்ணிக்கையிலான தனித்த எலக்ட்ரான் இரட்டையை பெற்றுள்ளது
(1. (i) மற்றும் (ii) (2. (i) மற்றும் (iii)
(3. (ii) மற்றும் (iii) (4. (i), (ii) மற்றும் (iii)
138. பாஸ்பரஸ் பென்டாக்சைடு, பாஸ்பரஸ் டிரை ஆக்சைடில் உள்ள P - O - P பிணைப்பு
பாலங்களின் எண்ணிக்கை AIIMS 2005
1. 6, 6 2. 5, 5 3. 5, 6 4. 6, 5
139. K_2MnF_6 உடன் எது வினைபுரிந்து F⁻-வைத் தருகிறது ? AIIMS 2005
1. SbF_5 2. MnF_3 3. $KSbF_6$ 4. MnF_4
140. கூற்று : SO_2 மற்றும் H_2S , Fe_2O_3 வினையூக்கி முன்னிலையில் வினைபுரிந்து கந்தகம்
தனிமத்தை தருகிறது.
காரணம் : SO_2 ஒரு ஒடுக்கும் காரணி AIIMS 2005
1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம்
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம்
அல்ல
3. கூற்று சரி, ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று மற்றும் காரணம் தவறு
141. கூற்று : SiF_6^{2-} உருவாகிறது ஆனால் $SiCl_6^{2-}$ உருவாகவில்லை
காரணம் : புளூரினின் உருவளவு சிறியது மற்றும் இதன் தனித்த இரட்டை எலக்ட்ரான்கள்
Si-ன் d - ஆர்பிட்டாலுடன் வலிமையாக வினையுறுகிறது AIIMS 2005
1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம்
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம்
அல்ல
3. கூற்று சரி, ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று மற்றும் காரணம் தவறு
142. கூற்று : ஓசோன் O_2 -ஐ ஒப்பிடும்போது வலிமையான ஆக்ஸிஜனேற்றும் காரணி
காரணம் : ஓசோன் டையா காந்தத்தன்மையுடையது. ஆனால் O_2 பாரா
காந்தத்தன்மையுடையது AIIMS 2005
1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம்
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம்
அல்ல
3. கூற்று சரி, ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று மற்றும் காரணம் தவறு

143. PCl_3 யை நீராற்பகுக்கும் பொழுது வெளிவரும் புகையில் இருப்பவை AIIMS 2011
1. $\text{H}_3\text{PO}_3 + \text{HCl}$
 2. $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{HCl}$
 3. H_3PO_2 & H_3PO_3
 4. $\text{H}_3\text{PO}_2 + \text{HCl}$

144. ஊடகத்தின் அயோடினும், ஹைட்ரஜன் பெராக்சைடும் வினைபுரிந்து கொடுப்பது AIIMS 2011
1. I^-
 2. I_2O_3
 3. IO_3
 4. I_3

145. செனான் கொண்டு தயாரிக்கும் முதல் சேர்மம் AIIMS 2011
1. $[\text{XeF}]^+ [\text{XePtF}_5]^-$
 2. $[\text{XeO}_2]$
 3. $\text{Xe}[\text{PtF}_6]$
 4. $\text{O}_2[\text{XeF}_6]$

146. கூற்று: H_2S ன் அமிலத்தன்மை H_2Te ஐ விட குறைவு.

காரணம்: Te -யின் ஆரம் S ன் ஆரத்தை விட அதிகம்.

AIIMS 2011

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கம்.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமல்ல.
3. கூற்று சரி மற்றும் காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

147. கூற்று: $\text{R}_3\text{P} = \text{O}$ உருவாகும் ஆனால் $\text{R}_3\text{N} = \text{O}$ உருவாகாது.

காரணம்: N - ஐக் காட்டிலும் P ன் எலக்ட்ரான் கவர் தன்மை அதிகம்.

AIIMS 2011

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கம்.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமல்ல.
3. கூற்று சரி மற்றும் காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

148. கூற்று: AgCl நீரைவிட NH_3 - யில் அதிகம் கரையும்.

காரணம்: நீரைவிட அம்மோனியா அதிக முனைவுற்றது.

AIIMS 2011

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கம்.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமல்ல.
3. கூற்று சரி மற்றும் காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

149. கூற்று: ஹீலியம் நீர்மூழ்கி இயந்திரங்களில் பயன்படுகிறது.

காரணம்: இரத்தத்தில் ஹீலியத்தின் கரைதிறன் குறைவு.

AIIMS 2011

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கம்.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமல்ல.
3. கூற்று சரி மற்றும் காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

150. கீழ்க்கண்டவற்றுள் ஆக்சிஜனேற்றும் பொருள் எது?

AIIMS 1994

1. SO₂

2. CO₂

3. SO₃

4. NO₂

151. KO₂ + CO₂ என்ற வினையில் உற்பத்தியாகும் வாயு எது?

AIIMS 1994

1. O₂

2. H₂

3. CO

4. N₂

152. கூற்று: KMnO₄ கரைசலின் நிறம் SO₂ ஆல் நீக்கப்படுகிறது.

காரணம்: SO₂ அமிலத்தன்மை உடையது

AIIMS 1994

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல.
3. கூற்று சரி, ஆனால் காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

153. கூற்று : அடர் H₂SO₄ ஆனது NaBr மற்றும் NaI உடன் வினைபுரிந்து HBr மற்றும் HI

ஐத் தராது.

காரணம் : HBr மற்றும் HI இரண்டும் அடர் H₂SO₄ ஆல் ஆக்சிஜனேற்றம் அடைந்து Br₂

மற்றும் I₂ ஆக மாறும்.

AIIMS 1994

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல.
3. கூற்று சரி, ஆனால் காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

154. கூற்று : ஹாலஜன்கள் (உப்பீனிகள்) தனித்த நிலையில் கிடைப்பதில்லை.

காரணம் : ஹாலஜன்கள் மிக அதிக வினைத்திறன் உடையவை

AIIMS 1994

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்.

2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல.
3. கூற்று சரி, ஆனால் காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

155. Fe, Zn, Pb, Ag மற்றும் Pt ஆகிய உலோகங்களில் அடர் HNO_3 உடன் வினைப்பட்டு, உலோக நைட்ரேட்டை கொடுக்காத உலோகம் எது?

AIIMS 2015

1. Fe மற்றும் Pt 2. Fe மற்றும் Zn 3. Fe, Ag மற்றும் Pt 4. Pb, Ag மற்றும் Pt

156. கூற்று : தனிம பாஸ்பரஸ் மூன்று புறவேற்றுமை வடிவங்களில் உள்ளது. வெள்ளை (or மஞ்சள்), சிவப்பு (or ஊதா) மற்றும் கருப்பு.

காரணம் : மூன்று புறவேற்றுமை வடிவங்களில் வெண் பாஸ்பரஸ் மிகமுக்கியமானது மற்றும் வினைதிறன் அதிகம்

AIIMS 2015

1. கூற்று, காரணம் சரி. காரணம், கூற்றுக்கு சரியான விளக்கம்.
2. கூற்று, காரணம் சரி. காரணம், கூற்றுக்கு சரியான விளக்கமல்ல.
3. கூற்று சரி, காரணம் தவறு.
4. கூற்று, காரணம் தவறு.

157. கூற்று : கிராபைட் என்பது வெப்ப மற்றும் மின்சாரத்தை கடத்தும்.

காரணம் : கிராபைட்டில், C - C σ -பிணைப்பில் அனைத்து எலக்ட்ரான்களும் வலிமையாக பிணைக்கப்பட்டுள்ளன.

AIIMS 2015

1. கூற்று, காரணம் சரி. காரணம், கூற்றுக்கு சரியான விளக்கம்.
2. கூற்று, காரணம் சரி. காரணம், கூற்றுக்கு சரியான விளக்கமல்ல.
3. கூற்று சரி, காரணம் தவறு.
4. கூற்று, காரணம் தவறு.

158. கூற்று : தொகுதி-16 ல் ஒரே ஹைட்ரேடு நீர் ஆகும். இது சாதாரண வெப்பநிலையில் திரவநிலையில் இருக்கும்.

காரணம் : பனிக்கட்டியில் ஒவ்வொரு ஆக்ஸிஜன் அணுவைச் சுற்றி இரண்டு சகப்பிணைப்பும், இரண்டு ஹைட்ரஜன் பிணைப்புகளும் உள்ளன.

AIIMS 2015

1. கூற்று, காரணம் இரண்டும் சரி. காரணம், கூற்றுக்கு சரியான விளக்கம்.
2. கூற்று, காரணம் இரண்டும் சரி. காரணம், கூற்றுக்கு சரியான விளக்கமல்ல.

3. கூற்றுசரி,காரணம் தவறு.
4. கூற்று,காரணம் இரண்டும் தவறு.

159. கீழ்க்கண்ட தனிமங்களில் +3 ஆக்ஸிஜனேற்ற எண்ணை பெற மிகவும் கடினமான தனிமம். AIIMS 2016

1. N
2. As
3. Sb
4. Bi

160. கீழ்க்கண்டவற்றில் அதிக வெப்பநிலை மாறுபடுள்ள இணை எது? AIIMS 2016

1. N மற்றும் P
2. P மற்றும் As
3. As மற்றும் Sb
4. Sb மற்றும் Bi

161. கீழ்க்கண்ட மூலக்கூறில் எதில் ஒன்றிற்கு மேற்பட்ட தனித்த ஜோடி எலக்ட்ரான் உள்ளது. AIIMS 2016

1. SO₂
2. XeF₂
3. SiF₄
4. CH₄

162. ஒரு தனிமம் (X) என்பது தனிம வரிசை அட்டவணையில் 4 வது வரிசையிலும், 15 தொகுதியிலும் உள்ளது. அதன் வெளிக்கூட்டு எலக்ட்ரான் அமைப்பின்படி (X) –ன் எந்த கூற்று சரியானது. AIIMS 2016

1. பகுதியளவு நிரப்பப்பட்ட 'd' ஆர்பிட்டால் மற்றும் முழுமையாக நிரப்பப்பட்ட 'S' ஆர்பிட்டால்கள்.
2. முழுமையாக நிரப்பப்பட்ட 'S' ஆர்பிட்டால் மற்றும் முழுமையாக நிரப்பப்பட்ட 'P' ஆர்பிட்டால்கள்.
3. முழுமையாக நிரப்பப்பட்ட 'S' ஆர்பிட்டால் மற்றும் பாதி நிரப்பப்பட்ட 'P' ஆர்பிட்டால்கள்.
4. பாதி நிரப்பப்பட்ட 'd' ஆர்பிட்டால் மற்றும் முழுமையாக நிரப்பப்பட்ட 'S' ஆர்பிட்டால்கள்.

163. அமிலங்கள் பற்றிய சரியான கூற்று எது? H₃PO₂, H₃PO₃ and H₃PO₄ ஆகிய பாஸ்பரஸ் AIIMS 2016

1. அமிலத்தன்மையின் வரிசை H₃PO₄ > H₃PO₃ > H₃PO₂
2. இவை அனைத்தும் இயற்கையின் ஒடுக்கும் தன்மை உடையவை.
3. இவை அனைத்தும் முக்காரத்துவ அமிலங்கள்.
4. மேற்கண்ட மூன்றிலும் பாஸ்பரஸ் நான்முகி வடிவமைப்பில் உள்ளது.

164. கூற்று : PH₃ விட H₂S ஒரு வலிமை மிகுந்த அமிலம். .

காரணம் : P-ஐ விட S-ன் எலக்ட்ரான் கவர்தன்மை அதிகம். இணைகாரம் HS⁻,

H₂P⁻ -ஐ விட அதிக நிலைப்புத் தன்மையுடையவை. AIIMS 2016

1. கூற்று மற்றும் காரணம் சரி, மேலும் காரணமானது கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமாகும்.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் சரி, ஆனால் காரணமானது கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமல்ல.
3. கூற்று சரி, காரணம் தவறு.

4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

165. பின்வருவனவற்றுள் எது நைட்ரிக் அமிலத்தின் நீரிலி AIPMT 1988
1. NO 2. NO₂ 3. N₂O₅ 4. N₂O₃
166. சில்வர் குளோரேட்டின் மீது 90°C-ல் உலர் குளோரின் வாயுவை செலுத்துவதால் கீழ்க்கண்ட எந்த குளோரின் ஆக்ஸைடு கிடைக்கும்? AIPMT 1994
1. Cl₂O 2. ClO₃ 3. ClO₂ 4. ClO₄
167. கீழ்க்கண்ட கூற்றுகளில் தவறானது எது? AIPMT 1994
1. ரேடியம் சிதைவடைவதால் ரேடான் உருவாகின்றது.
2. ஹீலியம் ஒரு மந்த வாயு ஆகும்
3. மந்த வாயுக்களிலேயே, செனானது மிகுந்த வினையுறும் பண்பினைப் பெற்றுள்ளது.
4. வளிமண்டலத்தில் அதிக அளவு கிடைக்கும் மந்த வாயுவானது ஹீலியம் ஆகும்
168. மந்த வாயுக்களானது மற்ற தனிமங்களுடன் வினை புரிவதில்லை. ஏனெனில் AIPMT 1994
1. இவைகள் ஒற்றை அணுக்களை கொண்டுள்ளன.
2. இவைகள் மிகுதியாக கிடைக்கின்றன
3. இவற்றின் உருவளவு மிகச் சிறியது
4. இவையனைத்தும் முழுமையாக ஜோடியான நிலைத்த எலக்ட்ரான் கூடுகளையும் கொண்டுள்ளது
169. இரட்டை ஆக்ஸிஜன் பிணைப்பு உள்ள அமிலம் எது? AIPMT 1994
1. சல்பூரஸ் அமிலம் 2. பைரோ சல்ஃப்யூரிக் அமிலம்
3. டை தயோனிக் அமிலம் 4. காரோஸ் அமிலம்
170. பாலி அயனி எதில் அதிகளவு உருவாகின்றது AIPMT 1994
1. நைட்ரஜன் 2. ஆக்ஸிஜன் 3. சல்பர் 4. போரான்
171. கீழ்க்கண்டவற்றில் எது பாராகாந்த தன்மையினை பெற்றுள்ளது? AIPMT 1994
1. Cl₂O 2. ClO₂ 3. Cl₂O₇ 4. Cl₂O₆
172. இவற்றுள் $d\pi - p\pi$ பிணைப்பு பெற்றுள்ளது எது. AIMPT 2000
1. CO₃²⁻ 2. PO₄³⁻ 3. NO₃⁻ 4. NO₂⁻
173. கீழ்க்கண்ட கூற்றுகளுள் தவறானது எது? AIMPT 2000

1. பிணைப்புஆற்றல் $F^2 > Cl^2$
2. எலக்ட்ரான் நாட்டம் $F > Cl$
3. FஆனதுCl ஐ விடஅதிக ஆக்சிஜனேற்றம் அடைகிறது.
4. எலக்ட்ரான் கவர்தன்மை $Cl > F$

174. கீழ்க்கண்டசேர்மங்களில் எதுதளஅமைப்பைபெற்றுள்ளது?

AIMPT 2000

1. XeF_4
2. $XeOF_2$
3. XeO_2F_2
4. XeO_4

175. கீழ்க்கண்டவற்றில் தவறானக் கூற்று எது.

AIIMS 26.05.2018 FN

1. சிவப்பு பாஸ்பரஸ் நச்சுத் தன்மை உடையது.
2. வெள்ளை பாஸ்பரஸ் CS_2 – ல் அதிகமாக கரைகிறது.
3. கருப்பு பாஸ்பரஸ் வெப்ப இயக்கவியலின் படி அதிக நிலைப்புத் தன்மை உடையது.
4. வெள்ளை பாஸ்பரஸ் $NaOH$ – ல் கரைந்து PH_3 வெளியிடுகிறது.

176. கூற்று: H_3PO_4 மற்றும் H_3PO_3 ஆகிய இரண்டும் உரங்களில் உள்ளன.

காரணம்: H_3PO_3 உரங்களின் கரைதிறன் அதிகரிக்கிறது.

AIIMS 26.05.2018 FN

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, ஆனால் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல.
3. கூற்று சரி, ஆனால் காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

177. அறை வெப்பநிலையில் உலர்ந்த நீர்த்த சுண்ணாம்பின் மீது குளோரினை செலுத்தும் போது உருவாகும் முதன்மை விளை பொருள்

AIPMT 1992

1. $Ca(ClO_2)_2$
2. $CaCl_2$
3. $CaOCl_2$
4. $Ca(OCl)_2$

178. கடல் நீரிலிருந்து புரோமினை உற்பத்தி செய்யப்படும் போது பயன்படும் மூலப்பொருளில் உள்ள

புரோமைடு எதனுடன் வினைபடுத்தப்படுகிறது.

AIPMT 1992

1. CO_2
2. Cl_2
3. I_2
4. SO_2

179. கீழ்க்கண்ட தொகுதி தனிமங்களில், எந்த தொகுதி தனிமங்கள் எதிர் அயனியை விரைவாக உருவாக்குகிறது.

AIPMT 1992

1. ஆக்சிஜன் தொகுதி
2. நைட்ரஜன் தொகுதி
3. ஹலோஜன்
4. கார உலோகங்கள்

180. கீழ்க்கண்ட பிணைப்புகளில் அதிக முனைவுதிறன் கொண்டது எது? AIPMT 1992
1. N-Cl 2. O-F 3. N-F 4. N-N

181. H_3PO_2 என்பது பாஸ்பரஸ் அமிலத்தின் ஒரு வகையான மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு. அதன் பெயர் மற்றும் காரத்தன்மையை குறிப்பிடு. AIPMT 1992

1. பாஸ்பரஸ் அமிலம் மற்றும் 2
2. ஹைப்போ போரஸ் அமிலம் மற்றும் 2
3. ஹைப்போ பாஸ்போரஸ் அமிலம் மற்றும் 1
4. ஹைப்போ பாஸ்பாரிக் அமிலம் மற்றும் 2

182. நைட்ரஜன் ஒரு மந்த தன்மையுள்ள தனிமம் ஏனெனில் AIPMT 1992

1. அதன் அணு நிலையான எலக்ட்ரான் அமைப்பை கொண்டுள்ளது.
2. குறைவான அணு ஆரம்.
3. எலக்ட்ரான் கவர்தன்மை.
4. இதன் மூலக்கூறுள் பிரிகை ஆற்றல் அதிகம்.

183. கரும்பு சர்க்கரை நைட்ரிக் அமிலத்துடன் வினைபுரிந்து கிடைப்பது. AIPMT 1992

1. CO_2 மற்றும் SO_2
2. $2HCOOH$.
3. $(COOH)_2$
4. வினைபுரிவதில்லை.

184. குளோரினின் வெளுக்கும் தன்மைக்கு காரணம். AIPMT 1992

1. ஒடுக்கம்
2. ஹைட்ரஜனேற்றம்
3. குளோரினேற்றம்
4. ஆக்ஸிஜனேற்றம்

185. ஹேலோஜன்களைப் பொருத்தவரை கீழ்க்கண்ட கூற்றுகளில் எவை சரியானவை அல்ல?

CBSE 2018 06.05.2018

1. அனைத்தும் ஒரு காரத்துவ ஆக்ஸிஅமிலங்களை உருவாக்குகின்றன.
2. குளோரின் அதிக எலக்ட்ரான் நாட்ட மதிப்பை பெற்றுள்ளது.
3. அனைத்தும் ஃப்ளூரினைத் தவிர பிற நேர் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ளன.
4. அனைத்தும் ஆக்சிஜனேற்ற காரணி.

186. ClF_3 ன் அமைப்பில் Cl மைய அணுவில் உள்ள தனித்த எலக்ட்ரான் இரட்டைகளின் எண்ணிக்கை CBSE 2018 06.05.2018

1. ஒன்று
2. மூன்று
3. நான்கு
4. இரண்டு

187. N – சேர்மங்களின் ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகளின் இறங்கு வரிசையில் சரியான வரிசை

CBSE 2018 06.05.2018

1. HNO₃, NO, N₂, NH₄Cl
2. NH₄Cl, N₂, NO, HNO₃
3. HNO₃, NH₄Cl, NO, N₂
4. HNO₃, NO, NH₄Cl, N₂

188. பின்வருவனவற்றுள் அமிலத்தன்மையின் சரியான வரிசை எது ?

CBSE 2016 P1

1. HClO₃ < HClO₄ < HClO₂ < HClO
2. HClO < HClO₂ < HClO₃ < HClO₄
3. HClO₂ < HClO < HClO₃ < HClO₄
4. HClO₄ < HClO₂ < HClO < HClO₃

189. கீழ்க்கண்டவற்றில் கொடுக்கப்பட்டுள்ள அமிலங்களை பற்றிய சரியான விளக்கம் எவை ?

CBSE 2016 P1

- (1. பாஸ்.பினிக் அமிலம் ஒரு இரு புரோட்டானேற்ற அமிலம் மாறாக பாஸ்போனிக் அமிலம் ஒரு புரோட்டானேற்ற அமிலம்
- (2. பாஸ்.பினிக் அமிலம் ஒரு ஒரு புரோட்டானேற்ற அமிலம் மாறாக பாஸ்போனிக் அமிலம் ஒரு இரு புரோட்டானேற்ற அமிலம்
- (3. இவை இரண்டும் முப்புரோட்டானேற்ற அமிலங்கள்
- (4. இவை இரண்டும் இருபுரோட்டானேற்ற அமிலங்கள்

190. கொடுக்கப்பட்டவற்றுள் வலிமைமிக்க ஆக்சிஜனேற்றம் எது?

CBSE 2009

1. Br₂
2. I₂
3. Cl₂
4. F₂

191. பின்வருவனவற்றுள் எது +1 மற்றும் +5 ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகளை உருவாக்கும் தனிமம்?

AIIMS 2004

1. N
2. P
3. As
4. Sb

192. N₃⁻ க்கான சரியான கூற்று?

AIIMS 2004

1. நேர்கோடு அல்லாத அமைப்பு
2. போலியான ஹாலஜன்
3. இந்த எதிர்அயனியில் நைட்ரஜனின் முறைசார் ஆக்சிஜனேற்ற எண் -1
4. NO₂ உடன் ஐசோ எலக்ட்ரானிக் இனமாக உள்ளது

193. O₂F₂ன் வடிவம் எதோடு ஒத்துள்ளது?

AIIMS 2004

1. C₂F₂
2. H₂O₂
3. H₂F₂
4. C₂H₂

194. கூற்று : HClO₄, HClO₃ ஐ விட வலிமையான அமிலம்

AIIMS 2004

காரணம் : Cl ன் ஆக்சிஜனேற்ற எண் HClO₄ ல் +8, HClO₃ ல் +5.

1. கூற்று மற்றும் காரணம் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம்
2. கூற்று மற்றும் காரணம் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று சரி காரணம் தவறு
4. கூற்று மற்றும் காரணம் தவறு

195. வரிசை I -ல் உள்ள செனான் சேர்மங்களை வரிசை II -ல் உள்ள அதனின் அமைப்போடு பொருத்தி மற்றும் சரியான குறியீட்டை தருக. NEET 2019

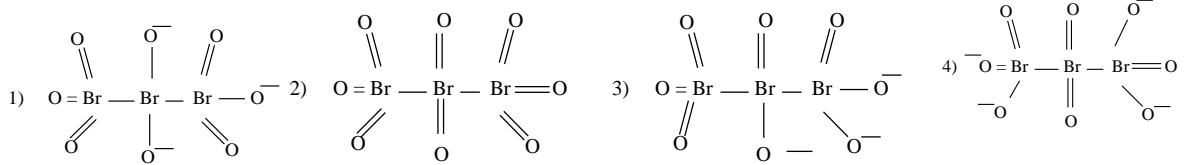
| பத்தி-I | பத்தி - II |
|----------------------|---------------------------|
| ய) XeF ₄ | i) பிரமிடு |
| டி) XeF ₆ | ii) தளசதுரம் |
| உ) XeOF ₄ | iii) உருத்திரிந்த எண்முகி |
| ன) XeO ₃ | iv) சதுர பிரமிடு |

குறியீடு:

| (a) | (b) | (c) | (d) |
|----------|-------|-------|------|
| 1. (iii) | (iv) | (i) | (ii) |
| 2. (i) | (ii) | (iii) | (iv) |
| 3. (ii) | (iii) | (iv) | (i) |
| 4. (ii) | (iii) | (i) | (iv) |

196. ட்ரை புரோமோ ஆக்டா ஆக்சைடு-ன் சரியான அமைப்பு:

NEET 2019



197. பின்வருவனவற்றுள் எது H₂E(E=O,S,Se,Te மற்றும் Po)-ன் சரியான வெப்ப நிலைப்புத்தன்மை வரிசை? NEET 2019

1. H₂Se < H₂Te < H₂Po < H₂O < H₂S
2. H₂S < H₂O < H₂Se < H₂Te < H₂Po
3. H₂O < H₂S < H₂Se < H₂Te < H₂Po
4. H₂Po < H₂Te < H₂Se < H₂S < H₂O

198. பின்வருவனவற்றில் PCl₅-க்கு தொடர்புடைய சரியற்ற கூற்றை கண்டறி: NEET 2019

1. PCl₅ மூலக்கூறு வினைத்திறன் அற்றது.
2. மூன்று தளவழி P - Cl பிணைப்புகள் தங்களுக்குள் 120° கோணத்தை உருவாக்குகின்றன.
3. இரண்டு அச்சவழி P - Cl பிணைப்புகள் தங்களுக்குள் 180° கோணத்தை உருவாக்குகின்றன.

4. அச்சுவழி P – Cl பிணைப்புகள் தளவழி P – Cl பிணைப்புகளை விட நீளமானவை

199. பின்வருவனவற்றை பொருத்துக?

NEET 2019

- | | |
|---------------------|---|
| a) தூய நைட்ரஜன் | (i) குளோரின் |
| b) ஹேபர் செயல்முறை | (ii) கந்தக அமிலம் |
| c) தொடு செயல்முறை | (iii) அம்மோனியா |
| d) டேகான் செயல்முறை | (iv) சோடியம் அஸைடு அல்லது பேரியம் அஸைடு |

பின்வருவனவற்றுள் எது சரியான தெரிவு?

- | | (a) | (b) | (c) | (d) |
|----|-------|-------|-------|-------|
| 1. | (iv) | (iii) | (ii) | (i) |
| 2. | (i) | (ii) | (iii) | (iv) |
| 3. | (ii) | (iv) | (i) | (iii) |
| 4. | (iii) | (iv) | (ii) | (i) |

200. பாஸ்பரஸின் அமில தன்மையை வரிசைப்படுத்து. H_3PO_2 , H_3PO_3 மற்றும் H_3PO_4 AIIMS 2003

1. அமிலத்தன்மை வரிசை $H_3PO_4 > H_3PO_3 > H_3PO_2$
2. அனைத்தும் ஒடுக்கும் தன்மையுடையது.
3. அனைத்தும் முக்காரத்துவம்
4. நான்முகி வடிவம் கொண்ட பாஸ்பரஸ் அனைத்து சேர்மத்திலும் உள்ளது

201. 3:1 என்ற விகிதத்தில் உள்ள அடர் HCl மற்றும் HNO_3 கலவையினுள் உள்ளது AIIMS 2003

1. ClO_2
2. $NOCl$
3. NCl_3
4. N_2O_4

202. குறைந்த வெப்பநிலையில், நீர்த்த அமோனியாவில் மிதமான சோடியம் உலோகத்தை கரைக்கும் போது. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எவை நடைபெறாது? AIIMS 2003

1. நீல நிற கரைசல் உருவாதல்
2. Na^+ அயனி கரைசலில் உருவாதல்
3. திரவ அம்மோனியா சிறந்த மின் கடத்தியாக மாறுதல்
4. திரவ அம்மோனியா டையா காந்த தன்மையில் நீடித்திருக்கும்

203. கூற்று : PbI_4 நிலையான சேர்மம்.

AIIMS 2003

காரணம் : அயோடைடு உயர் ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலையில் நிலைப்பு தன்மையடைகிறது.

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் உண்மையாக இருந்தால் மற்றும் காரம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமாக இருந்தால்
2. உறுதிப்பாடு மற்றும் காரணம் இரண்டும் உண்மையாக இருந்தால் மற்றும் காரணம்

வலியுறுத்தலின் சரியான விளக்கம் அல்ல

3. வலியுறுத்தல் உண்மையாக இருந்தும் காரணம் பொய்யானது.

4. உறுதியோடு மற்றும் காரணம் இரண்டும் பொய்யாக இருந்தால்

204. O – O பிணைப்பு நீளம் O_2F_2 -ஐ விட H_2O_2 ல் குறைவு ஏன்

AIIMS 2003

காரணம்: அயனி சேர்மம்

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் உண்மையாக இருந்தால் மற்றும் காரம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமாக இருந்தால்

2. உறுதிப்பாடு மற்றும் காரணம் இரண்டும் உண்மையாக இருந்தால் மற்றும் காரணம் வலியுறுத்தலின் சரியான விளக்கம் அல்ல

3. வலியுறுத்தல் உண்மையாக இருந்தும் காரணம் பொய்யானது.

4. உறுதியோடு மற்றும் காரணம் இரண்டும் பொய்யாக இருந்தால்

205. ஆய்வகத்தில் தூய நைட்ரஜன் வாயு பின்வருவனவற்றுள் எதை வெப்பப்படுத்தி தயாரிக்கப்படுகிறது?

AIPMT 1991

1. $NH_4OH + NaCl$ 2. $NH_4NO_3 + NaCl$ 3. $NH_4Cl + NaOH$ 4. $NH_4Cl + NaNO_2$

206. PH_4I உடன் $NaOH$ வினைபட்டு கிடைப்பது

AIPMT 1991

1. PH_3 2. NH_3 3. P_4O_6 4. P_4O_{10}

207. PCl_3 நீருடன் வினைபுரிந்து தருவது

AIPMT 1991

1. PH_3 2. H_3PO_3 மற்றும் HCl
3. $POCl_3$ 4. H_3PO_4

208. ஆர்த்தோ பாஸ்பாரிக் அமிலத்தின் காரத்துவம்

AIPMT 1991

1. 2 2. 3 3. 4 4. 5

209. பின்வருவனவற்றில் பாஸ்பரஸ் +4 ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் காணப்படுவது

AIPMT 1991

1. ஹைப்போ பாஸ்பரஸ் அமிலம் 2. பாஸ்பரஸ் அமிலம்
3. ஹைப்போ பாஸ்பாரிக் அமிலம் 4. ஆர்த்தோ பாஸ்பாரிக் அமிலம்

210. அம்மோனியாவின் நீர்கரைசலில் காணப்படுவது

AIPMT 1991

1. H^+ 2. OH^- 3. NH_4^+ 4. NH_4^+ and OH^-

211. ஒலியம் என்பது

AIPMT 1991

1. காஸ்டர் எண்ணெய் 2. வட்ரியால் எண்ணெய்
3. புகையும் கந்தக அமிலம் 4. மேற்கண்ட எதுவுமில்லை

212. ஆக்சிஜனை விரைவாக உறிஞ்சுவது எது? AIPMT 1991
1. கார பைரோகலால் கரைசல்
 2. அடர் H_2SO_4
 3. சுண்ணாம்பு நீர்
 4. $CuSO_4$ – ன் கார கரைசல்
213. கீழ்க்கண்ட இணைகளில் எது அதிக அளவில் எதிர் அயனிகளை உருவாக்கும் தன்மையுடையது? AIPMT 1993
1. Ga, In, Tl
 2. Na, Mg, Al
 3. N, O, F
 4. V, Cr, Mn
214. ஒரு சேர்மத்தை அதன் நீர்ம நிலையில் மின்னாற்பகுப்பதன் மூலம் கீழ்க்கண்ட எந்த தனிமம் தொழிற்நீதியாக பிரித்தொடுக்கப்படுகிறது? AIPMT 1993
1. Cl
 2. Br
 3. Al
 4. Na
215. கிராஃபைட்டில் உள்ள எலக்ட்ரான்கள் AIPMT 1993
1. ஒவ்வொரு கார்பனுக்கும் உரியது
 2. ஒவ்வொரு மூன்றாம் கார்பனுக்கும் உரியது
 3. அமைப்பு முழுவதும் பரவி காணப்படுகிறது
 4. 2 மற்றும் 3
216. KBr கரைசலை கொடுக்கப்பட்ட சேர்மங்களில் எதுனுடன் வினைபடுத்தும் போது புரோமின் வாயு வெளிவருகிறது? AIPMT 1993
1. ஹைட்ரஜன் அயோடைடு
 2. சல்பர் அயோடைடு
 3. குளோரின்
 4. அயோடின்
217. கீழே கொடுக்கப்பட்டவைகளில் நான்கு தனித்த இரட்டை எலக்ட்ரான்களைப் பெற்றுள்ள அயனி / அணு AIPMT 1993
1. I
 2. O^-
 3. Cl^-
 4. He
218. கொடுக்கப்பட்டுள்ள புளுரைடுகளில் எது உருவாவது இல்லை? AIPMT 1993
1. NF_5
 2. PF_5
 3. AsF_5
 4. SbF_5
219. ஓத்த வடிவமைப்பு கொண்ட இரட்டை இணை கொண்ட இனங்கள் எது? AIPMT 2001
1. XeF_2 , IF_2^-
 2. NH_3 , BF_3
 3. CO_3^{2-} , SO_3^-
 4. PCl_5 , ICl_5
220. ஆதிக பட்ச பிணைப்பு கோணம் கொண்டது எது? AIPMT 2001
1. NH_3
 2. NH_4^+
 3. PCl_3
 4. SCl_2

221. N ஆனது N_2 ஆக உருவாகிறது. P ஆனது P_2 ஆக உருவாகிறது. ஆனால் உடனே இது P_4 ஆக மாறுகிறது காரணம் AIPMT 2001
1. பாஸ்பரஸ் அணுக்களுக்கிடையே முப்பிணைப்பு உருவாகிறது
 2. வலிமை குறைந்த $P\pi - P\pi$ பிணைப்பு
 3. வலிமை மிகுந்த $P\pi - P\pi$ பிணைப்பு
 4. பல பிணைப்பு எளிதில் உருவாக்கும்
222. எந்த வினை சாத்தியமற்றது AIPMT 2002
1. $2KI + Br_2 \rightarrow 2KBr + I_2$
 2. $2KBr + I_2 \rightarrow 2KI + Br_2$
 3. $2KBr + Cl_2 \rightarrow 2KCl + Br_2$
 4. $2H_2O + 2F_2 \rightarrow 4HF + O_2$
223. பின்வருவனவற்றுள் எந்த கூற்று சரியானது? AIPMT 2002
1. சிலிக்கான் அதன் சேர்மங்களில் அணைவு எண் 4 ஐ காட்டுகிறது.
 2. Cl_2 விட F_2 -ன் பிணைப்பு ஆற்றல் குறைவு
 3. நீர்ம நிலையில் Mn (III) ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலை Mn (II) விட அதிக நிலைப்புத் தன்மையுடையது.
 4. 15 - ம் தொகுதி திணைங்கள் +3 மற்றும் +5 ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலையில் மட்டும் காணப்படுகின்றன.
224. இவற்றில் $p\pi - d\pi$ பிணைப்பு உடையது எது? AIPMT 2002
1. NO_3^-
 2. SO_3^{2-}
 3. BO_3^{3-}
 4. CO_3^{2-}
225. நுண்ணிய காஸ்மிக் உப்பு (Micro cosmic salt) என்பது AIIMS 2002
1. $Na_2HPO_4 \cdot 2H_2O$
 2. $Na(NH_4)HPO_4 \cdot 4H_2O$
 3. $(NH_4)_2HPO_4 \cdot 2H_2O$
 4. ஏதுவுமில்லை
226. ஒரு பொருளை SO_2 கொண்டு வெளுக்கச் செய்யும் போது கீழ்க்கண்ட எவ்வகையில் நிறம் மீண்டும் தக்கவைக்கப்படுகிறது. AIIMS 2002
1. உலரவைத்தல்
 2. வெப்பப்படுத்துதல்
 3. காற்று புகவிடுதல்
 4. நிறத்தினை தக்கவைக்க முடியாது.
227. A : சல்ஃபியூரிக் அமிலம் நீரைவிட அதிக பாகியல் தன்மை உடையது
R : H_2SO_4 -ல் உள்ள S அணு அதிகப்பட்ட ஆக்சிஜனேற்ற நிலையை கொண்டிருக்கிறது.
A - கூற்று, R - காரணம் AIIMS 2002
1. A மற்றும் R சரி மேலும் R என்பது A-ன் சரியான விளக்கமாகும்
 2. A மற்றும் R சரி மேலும் R என்பது A-ன் சரியான விளக்கமில்லை
 3. A சரி, R தவறு

4. R சரி, A தவறு

228. A : HI-ஐக் காட்டிலும் HBr அதிக அமிலத்தன்மை உடையது

AIIMS 2002

R : அயோடனைக் காட்டிலும் புரோமின் அதிக எலக்ட்ரான் கவர் தன்மை உடையது

A - கூற்று, R – காரணம்

1. A மற்றும் R சரி மேலும் R என்பது A-ன் சரியான விளக்கமாகும்
2. A மற்றும் R சரி மேலும் R என்பது A-ன் சரியான விளக்கமில்லை
3. A சரி, R தவறு
4. R சரி, A தவறு

229. XeF₆ நீராற் பகுத்தலில் கீழே கொடுக்கப்பட்ட வற்றில் எந்த கூற்று சரியானதல்ல AIIMS 2013

1. XeOF₄ உருவாகிறது
2. XeO₂F₂ உருவாகிறது
3. இது ஒரு ஆக்சிஜனேற்ற – ஒருக்க வினை
4. XeO₃ உருவாகிறது

230. சலவை தூளில் சேராதது எது

AIIMS 2013

1. CaCl₂
2. Ca(OH)₂
3. Ca(OCl)₂
4. Ca(ClO₃)₂

231. கீழ்கண்டவற்றுள் எது பசுமை இல்ல வாயு அல்ல

AIIMS 2013

1. ஹைட்ராஜன்
2. கார்பன் டை ஆக்சைடு
3. மீத்தேன்
4. நைட்ரஸ் ஆக்சைடு

232. கூற்று : பிணைப்பு பிளவு ஆற்றலானது F₂ > Cl₂

(AIIMS 2013).

காரணம் : Cl₂ ஆனது F₂ விட அதிக எலக்ட்ரான் விலக்கு விசையை கொண்டது

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம் அல்ல.
3. கூற்று சரியானது ஆனால் காரணம் தவறாக இருந்தால்
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறாக இருந்தால்

233. கூற்று : வாயு நிலையில் உள்ள PCl₂ மற்றும் திட நிலையில் உள்ள PCl₅ – ல்

P-Cl பிணைப்பு நீளம் சமமாக இல்லை.

காரணம்: ஏனெனில் திட நிலையில் இரண்டு PCl₅ மூலக்கூறுகள் ஒன்றோடு ஒன்று

இணைந்துள்ளன.

(AIIMS 2013).

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்.

2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம் அல்ல.
3. கூற்று சரியானது ஆனால் காரணம் தவறாக இருந்தால்
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறாக இருந்தால்

234. கூற்று : பாஸ்பாரிக் அமிலத்திற்கு ஒடுக்கும் பண்பு கிடையாது

காரணம் : பாஸ்பாரிக் அமிலத்தில் P-H பிணைப்புகள் இல்லை. (AIIMS 2013.)

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம் அல்ல.
3. கூற்று சரியானது ஆனால் காரணம் தவறாக இருந்தால்
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறாக இருந்தால்

235. கீழ்க்கண்டவற்றில் எது சுழல் வளையத்தை (Vortex ring) உருவாக்குகிறது? (AIIMS 2014.)

1. P₂O₅
2. PH₃
3. NH₃
4. P₄O₁₀

236. கீழ்க்கண்ட வினையில் 'X' என்பது (AIIMS 2014.)



1. K₂SO₄
2. K₂S₂O₄
3. K₂S₂O₃
4. K₂S₂O₈

237. கூற்று : CaF₂ என்பது புளூர்ஸ்பர் (Fluorspar)

காரணம் : வெப்பப்படுத்தும் போது திண்ம CaF₂ ஒளியை உமிழ்கிறது (AIIMS 2014.)

1. கூற்று மற்றும் காரணம் ஆகிய இரண்டும் சரி மற்றும் காரணம் கூற்றிற்கு சரியான விளக்கம் ஆகும்
2. கூற்று மற்றும் காரணம் ஆகிய இரண்டும் சரி மற்றும் காரணம் கூற்றிற்கு சரியான விளக்கம் அல்ல
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டுமே தவறு.

238. பின்வரும் எச்சேர்மம் ஆல்கஹால் மற்றும் கார்பாக்சிலிக் அமிலங்களிலுள்ள -OH தொகுதியை -Cl ஆக மாற்றப்பயன்படுகிறது. (AIPMT 2004.)

1. ஹைப்போகுளோரஸ் அமிலம்.
2. குளோரின்.
3. ஹைட்ரோகுளோரிக் அமிலம்.
4. பாஸ்பரஸ் பென்டாகுளோரைடு

239. H₂O + Br₂ → HOBr + HBr இவ்வினையில் புரோமினின் பண்பு குறித்த சரியான விளக்கம் எது? (AIPMT 2004.)

1. ஆக்சிஜனேற்றம் மற்றும் ஒடுக்கம் இரண்டுமே அடைகிறது.
2. ஆக்சிஜனேற்றம் மட்டும் அடைகிறது.

3. ஒடுக்கம் மட்டும் அடைகிறது.
4. புரோட்டான் ஏற்பி மட்டும்.

240. நீர் கரைசலில் டைபுரோட்டிக் (இருக்காரத்துவம்) அமிலங்களின் வலிமையின் ஏறுவரிசை

(AIPMT 04.05.2014).

1. $H_2S < H_2Se < H_2Te$
2. $H_2Se < H_2S < H_2Te$
3. $H_2Te < H_2S < H_2Se$
4. $H_2Se < H_2Te < H_2S$

241. சூடான அடர்சல்பூரிக் அமிலம் வலிமைமிக்க ஆக்ஸிஜனேற்றி ஆகும். கீழ்க்கண்ட வினைகளில் எது ஆக்ஸிஜனேற்றும் தன்மையை கொண்டது அல்ல ? (CBSC 2016 P-II)

1. $Cu + 2H_2SO_4 \rightarrow CuSO_4 + SO_2 + 2H_2O$
2. $3S + 2H_2SO_4 \rightarrow 3SO_2 + 2H_2O$
3. $C + 2H_2SO_4 \rightarrow CO_2 + 2SO_2 + 2H_2O$
4. $CaF_2 + H_2SO_4 \rightarrow CaSO_4 + 2HF$

242. கூற்று: S_8 மூலக்கூறில் S-S-S பிணைப்பு கோணம் 105° ஆகும்

காரணம்: S_8 'V' வடிவம் உடையது

(A11MS-2009)

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, மேலும் காரணம் ஆனது கூற்றுக்கான சரியான விளக்கம்
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, மேலும் காரணம் ஆனது கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று சரி மற்றும் காரணம் தவறு
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு

243. கூற்று : $Cu(OH)_2$, NH_4OH ல் கரையும் $NaOH$ ல் கரையாது.

காரணம்: $Cu(OH)_2$ அம்மோனியா (NH_3 . யுடன் கரையக்கூடிய அணைவுச் சேர்மத்தை

உருவாக்குகிறது.

(A11MS-2009)

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, மேலும் காரணம் ஆனது கூற்றுக்கான சரியான விளக்கம்
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, மேலும் காரணம் ஆனது கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று சரி மற்றும் காரணம் தவறு
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு

244. XeF₆ முழுமையாக நீராற்பகுக்கப்படும் போது கிடைப்பது (AIIMS-2007)
1. XeOF₄ 2. XeO₂F₂ 3. XeO₃ 4. XeO₂
245. பூமியின் மேலோட்டில் அதிகமாக கிடைக்கும் தனிமம் (AIIMS-2007)
1. O 2. S 3. Al 4. H
246. கூற்று(A) ஓசோன் என்பது ஆக்ஸிஜனின் புறவேற்றுறுமை வடிவம் காரணம் (R) ஆக்ஸிஜன் ஊதா நிறதிரவம் மற்றும் அது ஒருமையில் பாராகாந்தத் தன்மை உடையது. (AIIMS-2007)
1. கூற்று (A) மற்றும் காரணம் (R) இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் (R) ஆனது கூற்று (A) க்கான சரியான விளக்கம்
2. கூற்று (A) மற்றும் காரணம் (R) இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் (R) ஆனது கூற்று (A) க்கான சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று(A) சரி மற்றும் காரணம் (R) தவறு
4. கூற்று(A) மற்றும் காரணம் (R) இரண்டும் தவறு
247. பின்வரும் எந்த வரிசையில் சரியான போக்கு காண்பிக்கப்படவில்லை. (AIPMT 2008)
1. F₂ > Cl₂ > Br₂ > I₂ – பிணைப்பு பிளவு ஆற்றல்
2. F₂ > Cl₂ > Br₂ > I₂ – எலக்ட்ரான் கவர் தன்மை
3. F₂ > Cl₂ > Br₂ > I₂ – ஆக்சிஜனேற்ற திறன்
4. F₂ > Cl₂ > Br₂ > I₂ – எலக்ட்ரான் நாட்டம்.
248. மிஷ் உலோகத்தில் உள்ள உட்கூறுகள் யாவை ? (AIIMS 2010)
1. La, Fe 2. La, Ce
3. Fe, Ce 4. Ce, Cu
249. குளிர்ந்த நீர்த்த NaOH கரைசலில் புரோமின் சேர்த்து கொதிக்கவைக்கப்படுகிறது. பின்வருவனவற்றில் தவறான கூற்று எது ? (AIIMS 2010)
1. வினை நிகழும்போது புரோமின் நான்கு மாறுபட்ட ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ளது
2. புரோமினின் மாறுபட்ட ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகளுக்கு இடையேயான அதிகபட்ச வேறுபாடு 5
3. இறுதிவினைக் கலவையுடன் அமிலத்தை சேர்க்கும்போது புரோமின் கிடைக்கிறது
4. சமகூறு விகித அற்ற நிலையில் புரோமின் பிரிகையடைகிறது. வினை நிகழும்போது
250. செனான் ஆக்சிபுரேடு சேர்மங்களின் வடிவம் மற்றும் இனக்கலப்பு தரப்பட்டுள்ளது. இதில் தவறானது எது ? (AIIMS 2010)
1. XeOF₂ – T வடிவம் - sp³d

2. XeOF₄ – சதுர பிரமீடு - sp³d²
3. XeO₂F₂ – ஒழுங்கற்ற முக்கோண இரு பிரமீடு - sp³d
4. XeO₃F₂ – எண்முகி - sp³d

251. கூற்று : PCl₅ வாயு மற்றும் திரவ நிலையில் சகபிணைப்பில் உள்ளது. ஆனால் திண்ம நிலையில் அயனி பிணைப்பில் உள்ளது

காரணம் : PCl₅ திண்ம நிலையில் நான்முகி PCl₄⁺ நேர் அயனியை கொண்டது மற்றும் எண்முகி

PCl₆⁻ எதிர் அயனியை பெற்றுள்ளது

(AIIMS 2010)

1. காரணம் மற்றும் கூற்று இரண்டும் சரி மற்றும் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம் ஆகும்
2. காரணம் மற்றும் கூற்று இரண்டும் சரி ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம் அல்ல
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டுமே தவறு