

Name of Student :-

எல்லா வினாக்களுக்கும் விடை தருக.

- 01) சட்ப்பொருட்களின் ஆக்க அலகாக அமைவது
1. கலங்கள். 2. அணுக்கள். 3. கருக்கள். 4. இழையங்கள்.
- 02) அணு தொடர்பாக பின்வரும் கூற்றுக்களில் பிழையானது
1. மேலும் பிரிக்க முடியாத துணிக்கைகளாகும்.
2. மேலும் எளிய கூறுகளாகப் பிரிக்கக் கூடியது.
3. கருக்களில் நேரேற்றம் கொண்ட துணிக்கைகள் உண்டு.
4. கருக்கள் திணிவைக் கொண்டவை.
- 03) அணுக்களின் துணிக்கைகளில் திணிவு கூடியது
1. புரோத்திரன் 2. இலத்திரன். 3. நியூதிரன்கள். 4. ஓடுகள்.
- 04) அணுவின் கருவில் அடங்கும் துணிக்கை / துணிக்கைகள்
1. நியூத்திரன் மட்டும். 2. நியூத்திரனும் புரோத்திரனும்.
3. இலத்திரன் மட்டும். 4. புரோத்திரனும் இலத்திரனும்.
- 05) அணுவெண் என்பது
1. எப்போதும் புரோத்திரனின் எண்ணிக்கைக்குச் சமனாகும்.
2. எப்போதும் இலத்திரன்களின் எண்ணிக்கைக்குச் சமனாகும்.
3. எப்போதும் நியூத்திரன்களின் எண்ணிக்கைக்குச் சமனாகும்.
4. மேற்கூறிய யாவும் சரியான விடையாகும்.
- 06) அணுக்களின் ஓடுகளில் அடங்கும் துணிக்கை / துணிக்கைகள் யாது?
1. இலத்திரன்கள் மட்டும். 2. புரோத்திரன்கள் மட்டும்.
3. நியூத்திரன்கள் மட்டும். 4. மேற்கூறிய மூன்று துணிக்கைகளும் இருக்கலாம்.
- 07) $^{23}_{11}\text{Na}$ எனும் அணுவில் உள்ள நியூத்திரன்களின் எண்ணிக்கை
1. 11 2. 23 3. 12 4. 44
- 08) Ca அணுவில் இலத்திரன்கள் உள்ள ஓடுகளின் எண்ணிக்கை
1. 2 2. 4 3. 3 4. 5
- 09) பின்வரும் தொடர்புகளில் பிழையானது
1. உயிருள்ள அங்கிகள் - கலங்கள்.
2. சட்ப்பொருட்கள் - அணுக்கள்.
3. சேர்வைகள் - ஏகவினமானது.
4. மூலகங்கள் - பல்லினமானது.
- 10) சமதானிகள் தொடர்பான கூற்றுக்களில் சரியானது
1. நியூத்திரன் எண்ணிக்கையில் மட்டும் வேறுபாடுகள் காணப்படுகின்றது.
2. இலத்திரன் எண்ணிக்கையில் மட்டும் வேறுபாடுகள் காணப்படுகின்றது.
3. புரோத்திரன் எண்ணிக்கையில் மட்டும் வேறுபாடுகள் காணப்படுகின்றது.
4. மூன்று துணிக்கைகளிலும் வேறுபாடுகாணப்படுகின்றது.

11) சமதானிகளினால் பாதிப்படையக்கூடிய விடையம்

1. சாதாரண இரசாயனத் தாக்கங்கள்.
2. அணுத்தாக்கங்களின் போது.
3. புரோத்திரன்களின் எண்ணிக்கையில்.
4. அணுக்களில் உள்ள ஓடுகளின் எண்ணிக்கையில்.

பின்வரும் அட்டவணையைக் கொண்டு விடை தருக.

மூலகம்	e எண்ணிக்கை	p எண்ணிக்கை	n எண்ணிக்கை
A	1	1	-
B	1	1	1
C	1	1	2

12) மேலே குறிப்பிட்ட மூலகங்கள்

1. யாவும் ஒரே மூலகமாகும்.
2. யாவும் வேறுபட்ட மூலகமாகும்.
3. B,C ஆகியன ஒரே மூலகமாகும்.
4. A,C ஆகியன ஒரே மூலகமாகும்.

பின்வரும் அட்டவணையைக் கொண்டு விடை தருக.

மூலகம்	e எண்ணிக்கை	p எண்ணிக்கை	n எண்ணிக்கை
P	11	11	12
Q	12	12	12
R	10	11	12

13) இம் மூலகங்களில் ஒரே மூலகங்கள்

1. P,Q.
2. P,R.
3. Q,R.
4. P,Q,R

14) இவற்றில் அயனாக அமைவது

1. P
2. Q
3. R.
4. எதுவுமில்லை.

15) Q என்பது அயனாகும் போது

1. 2 இலத்திரன்களை ஏற்கும்.
2. மறையயனை உருவாக்கும்.
3. நியோன இலத்திரன் நிலையமைப்பைப் பெறும்.
4. கீலியத்தின் இலத்திரன் நிலையமைப்பைப் பெறும்.

16) சடத்துவ வாயுக்களில் அடங்காதது

1. கீலியம்
2. ஐதரசன்
3. ஆகன்
4. நியோன்

17) அணுவின் ஆரை வரிசை

1. mm
2. nm
3. cm
4. qm

18) அணுக்கொள்கையை முதலில் வெளியிட்டவர்

1. ஜோசப்பிரிஸ்லி
2. ரொபர்ட்டுக்
3. டோல்டன்
4. நியூட்டன்

19) பின்வருவனவற்றில் ஒரு வலுவளவு அல்லாதது

1. ஐதரொட்சைட்
2. காபனேற்
3. குளோரைட்
4. இருகாபனேற்

20) சேர்வைகள் உருவாவது

1. ஒன்றுக்குமேற்பட்ட அணுக்கள் சேர்ந்து.
2. ஒன்றுக்கு மேற்பட்ட மூலகங்கள் சேர்ந்து.
3. மூலகங்களின் ஈற்றோட்டை நிரப்புவதற்கு.
4. மூலகங்கள் உறுதியைப் பெறுவதற்கு.

21) சோடியங்குளோரைட் தொடர்பான பிழையான கூற்று

1. அது ஒரு அயன்பிணைப்புச்சேர்வையாகும்.
2. அது பளிங்கு நிலையில் மின்னைக்கடத்தக்கூடியது.
3. உயர்உருகுநிலை கொண்டது.
4. அது சோடியமும் குளோரினும் சேர்ந்து உருவாகும்.

22) 'ஐதரசன்காபனேற்' இன் சூத்திரம் யாது?

1. H_2CO_3 2. HCO_3 3. $H(CO)_3$ 4. $H_2(CO)_3$

23) பின்வரும் சமன்பாடுகளில் சமப்படுத்தப்படாத சமன்பாடு எது?

1. $CaCO_3 \longrightarrow CaO + CO_2$
2. $N_2 + 3H_2 \longrightarrow 2NH_3$
3. $Mg + 2HCl \longrightarrow MgCl_2 + H_2$
4. $H_2O_2 \longrightarrow 2H_2O + O_2$

24) சேர்வைகள் தொடர்பான பிழையான கூற்று

1. அயன்சேர்வைகளாகவே அல்லது பங்கீட்டுச்சேர்வையாகவே இருக்கலாம்.
2. எல்லாச்சேர்வைகளையும் வெப்பமேற்றிப் பிரிக்க முடியாது.
3. இருவேறு மூலகங்கள் சேர்வதால் மட்டும் சேர்வைகளை உருவாக்கலாம்.
4. சேர்வைகள் பிரிந்து வேறு சேர்வைகள் உருவாகும்.

25) அவ்ரம் என்பது உண்மையில் என்ன மூலகம்

1. பொன் 2. சோடியம் 3. இரும்பு 4. இரசம்

26) தூய பதார்த்தத்தின் இயல்பல்லாதது

1. ஏகவினமானது.
2. குறித்த உருகு நிலை கொதிநிலை கொண்டது.
3. குறித்த வெப்பநிலையில் வேறுபட்ட பௌதீக இயல்பை வெளிக்காட்டும்.
4. சீரான இயல்பைக் கொண்டது.

27) கலவைக்கும் சேர்வைக்கும் இடையிலான வேறுபாடுகளில் பிழையானது.

1. கலவை - பல்லினமானது.
சேர்வை - ஏகவினமானது.
2. கலவை - ஒரு கூறை மட்டும் கொண்டது.
சேர்வை - பலகூறுகளைக் கொண்டது.
3. கலவை - வெவ்வேறு இயல்புகளை வெளிக்காட்டும்.
சேர்வை - குறித்த இயல்புகளை வெளிக்காட்டும்.
4. கலவை - கூறுகள் குறித்த விகிதத்தில் காணப்படும்
சேர்வை - மூலகங்கள் குறித்த விகிதத்தில் காணப்படாது.

28) சட்பொருட்களின் நிலைமாற்றம் என்பது

1. மூலகங்களில் இருந்து சேர்வைகள் உருவாகுவது.
2. சட்பொருட்களின் பௌதீக தன்மையில் மாற்றம்.
3. சேர்வைகளில் இருந்து சட்பொருட்கள் உருவாகுவது.
4. சட்பொருட்களில் இருந்து மூலகங்கள் உருவாகுவது.

29) நீரின் உருகுநிலை

1. 30°C
2. 0°C
3. 100°C
4. 80°C

30) பொட்டாசியம் பரமங்கனேற்றை வெப்பப்படுத்தும் போது கிடைக்கும் விளைவல்லாதது

1. பொட்டாசியம்மங்கனேற்
2. ஓட்சிசன்
3. காபனீரொட்சைட்
4. மங்கனீரொட்சைட்

31) மக்னிசியத்தை வெப்பப்படுத்தும் போது கிடைக்கும் அவதானங்களில் சரியானது

1. மூக்கை அரிக்கும் வாயு வெளிவரும்.
2. மக்னிசியம் ஓட்சைட் விளைவாகும்.
3. பிரகாசமான வெண்ணிறச் சுவாலை தோன்றும்.
4. மஞ்சள் நிறச் சாம்பல் விளைவாகக் கிடைக்கும்

32) பின்வருவனவற்றில் அயன்பிணைப்புச் சேர்வை எது?

1. KCl
2. HCl
3. NH_3
4. Cl_2

33) பங்கீட்டுவலுச்சேர்வை ஒன்று பெரும்பாலும்,

1. அயன்களைக் கொண்டிருக்கும்.
2. மின்னைக் கடத்தக்கூடியது.
3. அறைவெப்பநிலையில் வாயுவாக இருக்கும்.
4. நீரில் கரையக்கூடியது.

34) இரசாயனப் பிணைப்புக்கள் தொடர்பான பிழையான கூற்று

1. அயன்கள் சேர்வதால் அயன்பிணைப்புக்கள் உருவாகின்றன.
2. பங்கீட்டுவலுச்சேர்வை இலத்திரன்கள் பங்கிடப்படுவதன்மூலம் உருவாகும்.
3. ஒரேமூலகங்கள் சேர்ந்தும் அயன்சேர்வைகள் உருவாகலாம்.
4. பங்கீட்டுவலுப் பிணைப்புக்கள் உருகுநிலை குறைந்தவை.

35) சீனி தொடர்பான சரியான கூற்று

1. இது நீரில் கரையும் எனவே இதில் உள்ள பிணைப்பு வகை அயன்பிணைப்பாகும்.
2. இது பங்கீட்டுவலுப் பிணைப்பைக் கொண்டது எனவே நீரில் கரையாது.
3. இது பங்கீட்டுவலுப் பிணைப்பைக் கொண்டது எனினும் நீரில் கரையும்.
4. சீனிக் கரைசலில் அயன்கள் காணப்படுவதால் அது மின்னைக் கடத்தக்கூடியது.
