

மாதிரி வினாத்தாள்
தனிமங்களின் ஆவர்த்தன வகைப்பாடு - பகுதி I

10th Standard

அறிவியல்

Reg.No. :

I. அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும்.

II. நீலம் அல்லது கருப்பு மையினை மட்டுமே எழுதுவதற்கு பயன்படுத்த வேண்டும்.

Time : 01:00:00 Hrs

Total Marks : 35

5 x 1 = 5

பகுதி - அ

- 1) புதிய தனிமை வரிசை அட்டவணையில் தொடர்களும், தொகுதிகளும் உள்ளன. வரிசைகளும், தொகுதிகளும் முறையே,
(a) கிடைமட்டத் தொடர்கள், செங்குத்து வரிசைகள் (தொகுதிகள்) (b) செங்குத்து வரிசைகள் (தொகுதிகள்), கிடைமட்டத் தொடர்கள்
- 2) அனைத்து கரிமச் சேர்மங்களும் அடிப்படையான தனிமம் தொகுதியில் உள்ளது.
(a) 14வது தொகுதியில் (b) 15வது தொகுதியில்
- 3) தாதுவிலிருந்து உலோகமானது இலாபகரமானதாகப் பிரித்தெடுக்கப்படுகிறது. இது என அழைக்கப்படுகிறது.
(a) தாது (b) கனிமம்
- 4) தங்கம் என்ற தனிமமானது சேர்மமாகக் கிடப்பது இல்லை. இது காற்று அல்லது நீருடன் வினைபுரிவது இல்லை. இது நிலையில் உள்ளது.
(a) தனித்த (b) சேர்ந்த
- 5) மூன்றாவது வரிசையில் தனிமங்கள் உள்ளன. அவற்றில் எத்தனை அலோகங்கள் உள்ளன?
(a) 8 (b) 5

பகுதி - ஆ

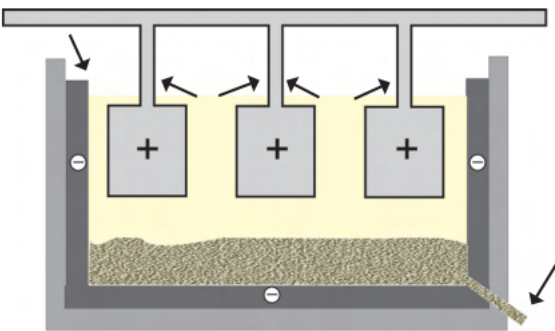
7 x 2 = 14

- 6) உறுதிப்படுத்துதல்: தாமிரப் பாத்திரங்கள் தூய்மைப்படுத்தப்படவில்லை எனில், பச்சை நிறப் படிமம் தோன்றுகிறது.
காரணம்: இந்தப் படிக்கத்திற்கான காரணம் காரத் தாமிரக் கார்பனேட்.
அ) உறுதிப்படுத்துதல் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆ) உறுதிப்படுத்துதல் சரி காரணம் சரி இல்லை.
- 7) சல்ஃபைடு தாதுவை அடர்த்திக்கப் பயன்படும் முறை
(நுரை மிதப்பு முறை / புவியீர்ப்பு முறை)
- 8) இரும்பு உலோகப் பரப்பின் மீது வேறு உலோகத்தைப் பூசுவதால் துருப்பிடிப்பதில் இருந்து தடுக்கலாம். இந்த இரும்பின்மீது துத்தநாக துகளை மெல்லியதாகப் பூசினால் அதற்கு என்று பெயர்.
(துத்தநாக மூலம் பூசுதல் / வண்ணப்பூச்சு அடித்தல் / எதிர்முனை பாதுகாத்தல்)
- 9) எந்த உலோகம் பாதரசத்துடன் சேர்ந்தாலும் அதற்கு இரசக்கலவை என்று பெயர். பற்குழிகளை அடைப்பதற்கு பயன்படும் இரசக்கலவை
(Ag-Sn இரசக்கலவை / Cu-Sn இரசக்கலவை)
- 10) உறுதிப்படுத்துதல்: வெப்பத்தால் ஓட்டி இணைத்தலில் (தெர்மைட் பற்றவைப்பானில்) அலுமினியத்தாளுடன் Fe_2O_3 பயன்படுகிறது.
காரணம்: அலுமினியத்தாள் ஒரு வலிமையான ஒடுக்கும் காரணி.
உறுதிப்படுத்துதலை விளக்கும் வகையில் சரியாக உள்ளதா?
- 11) அலுமினிய ஆக்சைடைக் கரி கொண்டு ஒடுக்கும் முறையில் அலுமினிய உலோகத்தை ஏன் பெற முடியாது?
- 12) இரும்பு அடர் HCl உடனும், அடர் H_2SO_4 உடனும் வினைபுரிகிறது. ஆனால் HNO_3 உடன் வினைபுரிவது இல்லை. உரிய காரணத்துடன் உங்கள் விடையை எழுதுக.

பகுதி - இ

3 x 5 = 15

- 13) படம் வரைந்து பாகங்களைக் குறி. பின்வரும் வினாக்களுக்கு விடையளிக்க.



- அ) இப்படம் எந்த முறையைக் குறிக்கிறது?
- ஆ) கிராபைட் தண்டுகள் அடிக்கடி மாற்றப்படுவது ஏன்?
- இ) மின் பகுதியுடன் கிரையோலைட் சேர்ப்பதன் காரணம் யாது?
- ஈ) இம்முறைக்கான சமன்பாட்டினைத் தருக.
- 14) செம்புமூப்பு நிறமுள்ள உலோகம் A ஈரப்பதக் காற்றுடன் வினைபுரிந்து பச்சை நிறப்படலம் B-யைத் தருகிறது. A-வை ஆக்ஸிஜனுடன் சேர்த்து வெவ்வேறு வெப்பநிலைகளில் வெப்பப்படுத்தும்போது இரண்டு வகையான ஆக்சைடுகள் C (கறுப்பு நிறம்) மற்றும் D (சிவப்பு நிறம்) உண்டாகின்றன. A, B, C, D ஆகியவற்றைக் கண்டறிந்து சமன் செய்யப்பட்ட சமன்பாடுகளை எழுதுக.
- 15) வெள்ளியின் வெண்மைநிறம் கொண்ட உலோகம் A, NaOH மற்றும் HCl உடன் வினைபுரிந்து ஹைட்ரஜனை வெளியேற்றி முறையே B மற்றும் C-யைத் தருகிறது. அவ்வுலோகம் A, அமிலம் D உடன் வினைபுரிவது இல்லை. ஏனெனில் அவ்வுலோகத்தின் மேல் வினைபடும் ஆற்றலைத் தடுக்கும் படலம் உருவாகிறது. எனவே, அவ்வுலோகம் அமிலம் D-யை எடுத்துச் செல்லும் கலன்களில் பயன்படுகிறது. A, B, C, D கண்டறிந்து அவ்வினைகளுக்கான சமன் செய்யப்பட்ட சமன்பாடுகளை எழுதுக.
