

தூத்துக்குடி மாவட்டம் ஜூன் மாதத்தேர்வு -- 2024

வகுப்பு : XII வேதியியல் நேரம் : 45 நிமிடம்
 தேதி : 28.06.2024 பாடம் :1 உலோகவியல் மதிப்பெண் : 25

I. சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடு. 5 x 1 = 5

- கார்பனைக் கொண்டு உலோகமாக ஒடுக்க இயலாத உலோக ஆக்சைடு
 அ) PbO ஆ) Al₂O₃ இ) ZnO ஈ) FeO
- அலுமினாவை ஒடுக்க எந்த உலோகத்தினைப் பயன்படுத்த முடியும்?
 அ) Fe ஆ) Cu இ)Mg ஈ) Zn
- உலோகவியலில் தாதுக்களை அடர்ப்பிக்க பயன்படுத்தப்படும் முறைகளில் ஒன்று ?
 அ) வேதிக்கழுவுதல் ஆ) வறுத்தல்
 இ) புலத்தாய்மையாக்கள் ஈ)மான்ட் முறை
- i) சின்னபார் ---- a) Cu₂S + FeS அ) i-b ii-d iii-a iv-c
 ii) நீர் வாயு --- --b) BaO₂ + Mg ஆ) i-c ii-d iii-b iv-a
 iii) மட்டி -----c) HgS இ) i-c ii-a iii-d iv-b
 iv) எரியூட்டும் கலவை ---- d) CO + H₂ ஈ) i-c ii-d iii-a iv-b
- வெப்ப இயக்கவியல் தத்துவத்தின்படி எது எளிதில் ஒடுக்கம் அடைகிறது?
 அ) உலோக சல்பைட் ஆ) உலோக குளோரைடு
 இ) உலோக சல்பைடு ஈ) உலோக ஆக்சைடு

II . அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளி. 3 x 2 = 6

- இரும்பை அதன் தாதுவான Fe₂O₃ யிலிருந்து பிரித்தெடுப்பதில் சுண்ணாம்புக் கல்லின் பயன்பாடு யாது?
- நிக்கலை தூய்மையாக்கப் பயன்படும் ஒரு முறையினை விவரி?
- எலிங்கம் வரைபடத்தின் வரம்புகள் யாவை?

III . அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளி 3x 3 = 9

- கனிமம் , தாது வேறுபடுத்துக.
- மின்னாற் தூய்மையாக்களின் தத்துவத்தினை ஒரு உதாரணத்துடன் விளக்குக.
- துத்தநாகத்தின் பயன்களைக் கூறுக.

IV . விரிவான விடையளி 1 x 5 = 5

- i) தங்கத்தின் தாதுவை அடர்ப்பிக்கும் சயனைடு முறையை விவரி? (சமன்பாடு மட்டும்)
 ii) ஆவி நிலைமை முறைகளின் அடிப்படை தேவைகளைத் தருக.

தூத்துக்குடி மாவட்டம் ஜூன் மாதத்தேர்வு -- 2024

வகுப்பு : XII வேதியியல் நேரம் : 45 நிமிடம்
 தேதி : 28.06.2024 பாடம் :1 உலோகவியல் மதிப்பெண் : 25

I. சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடு. 5 x 1 = 5

- கார்பனைக் கொண்டு உலோகமாக ஒடுக்க இயலாத உலோக ஆக்சைடு
 அ) PbO ஆ) Al₂O₃ இ) ZnO ஈ) FeO
- அலுமினாவை ஒடுக்க எந்த உலோகத்தினைப் பயன்படுத்த முடியும்?
 அ) Fe ஆ) Cu இ)Mg ஈ) Zn
- உலோகவியலில் தாதுக்களை அடர்ப்பிக்க பயன்படுத்தப்படும் முறைகளில் ஒன்று ?
 அ) வேதிக்கழுவுதல் ஆ) வறுத்தல்
 இ) புலத்தாய்மையாக்கள் ஈ)மான்ட் முறை
- i) சின்னபார் ---- a) Cu₂S + FeS அ) i-b ii-d iii-a iv-c
 ii) நீர் வாயு --- --b) BaO₂ + Mg ஆ) i-c ii-d iii-b iv-a
 iii) மட்டி -----c) HgS இ) i-c ii-a iii-d iv-b
 iv) எரியூட்டும் கலவை ---- d) CO + H₂ ஈ) i-c ii-d iii-a iv-b
- வெப்ப இயக்கவியல் தத்துவத்தின்படி எது எளிதில் ஒடுக்கம் அடைகிறது?
 அ) உலோக சல்பைட் ஆ) உலோக குளோரைடு
 இ) உலோக சல்பைடு ஈ) உலோக ஆக்சைடு

II . அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளி. 3 x 2 = 6

- இரும்பை அதன் தாதுவான Fe₂O₃ யிலிருந்து பிரித்தெடுப்பதில் சுண்ணாம்புக் கல்லின் பயன்பாடு யாது?
- நிக்கலை தூய்மையாக்கப் பயன்படும் ஒரு முறையினை விவரி?
- எலிங்கம் வரைபடத்தின் வரம்புகள் யாவை?

III . அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளி 3x 3 = 9

- கனிமம் , தாது வேறுபடுத்துக.
- மின்னாற் தூய்மையாக்களின் தத்துவத்தினை ஒரு உதாரணத்துடன் விளக்குக.
- துத்தநாகத்தின் பயன்களைக் கூறுக.

IV . விரிவான விடையளி 1 x 5 = 5

- i) தங்கத்தின் தாதுவை அடர்ப்பிக்கும் சயனைடு முறையை விவரி? (சமன்பாடு மட்டும்)
 ii) ஆவி நிலைமை முறைகளின் அடிப்படை தேவைகளைத் தருக.
