

மாதிரி வினாத்தாள்
p - தொகுதி தனிமங்கள் 3

11th Standard

வேதியியல்

Reg.No. :

--	--	--	--	--

I. அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும்.

II. நீலம் மற்றும் கருப்பு மையினை மட்டுமே எழுதுவதற்கு பயன்படுத்த வேண்டும்.

Time : 00:45:00 Hrs

Total Marks : 35

5 x 1 = 5

பகுதி - அ

- 1) போராக்சின் வாய்ப்பாடு
(a) $NaBO_2$ (b) $Na_2B_4O_7$ (c) H_3BO_3 (d) மேற்கூறிய எதுவுமில்லை
- 2) கார்பன் தொகுதி தனிமங்களின் பொதுவான எலக்ட்ரான் அமைப்பு
(a) ns^2np^6 (b) ns^2 (c) ns^2np^1 (d) ns^2np^2
- 3) அலோகங்களின் ஆக்சைடுகள் பொதுவாக
(a) அயனி (b) ஈதல் பிணைப்பு (c) சகவலுபிணைப்பு (d) மேற்கூறிய எதுவுமில்லை
- 4) செயற்கைபட்டு பெருமளவு தயாரித்ததில் பயன்படும் ஐந்தாம் தொகுதி ஹைட்ரைடு
(a) அமோனியா (b) ஸ்டிபின் (c) பாஸ்பின் (d) பிஸ்முத்தீன்
- 5) பல் மருத்துவம் மற்றும் சிறு அறுவை சிகிச்சையில் பயன்படும் மயக்க மருந்து
(a) நைட்ரஸ் ஆக்சைடு (b) நைட்ரிக் ஆக்சைடு (c) நைட்ரஸ் ஆக்சைடு + O_2 (d) நைட்ரஜன் டை ஆக்சைடு

பகுதி - ஆ

- 6) போரான் டிரை புளூரைடன் எலக்ட்ரான் ஏற்பு பண்பினை சான்று காட்டி விளக்கு.
- 7) போரான் தொகுதி ஏன் ஹைட்ரைடுகளை உருவாக்கும் தன்மையை பெறுகின்றன.
- 8) போரான் B^{3+} அயனியைத் தருவதில்லை ஏன்?

பகுதி - இ

- 9) அமோனியா நீரில் கரையும், ஆனால் 15 ஆம் தொகுதி தனிமங்களின் ஹைட்ரைடுகள் நீரில் கரைவதில்லை - ஏன்?
- 10) CFC க்கள் என்றால் என்ன - இவை சுற்றுப்புறத்தோடு செயல்படுவதை கூறு.
- 11) ஹீமோகுளோபின், மயோகுளோபினில் காணும் உலோக அயனிகளைக் கூறி அதன் செல்திறன்களை விளக்கு.
 $B_2O_3 + CuSO_4 \rightarrow Cu(BO_2)_2 + SO_3$ எனவே சேர்மம் B $\rightarrow$ காப்பர் மணி ஆகும்

பகுதி - ஈ

- 12) மந்த ஜோடி விளைவினை தகுந்த எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குக.
- 13) போராக்சில் இருந்து எவ்வாறு போரான் பிரித்து எடுக்கப்படுகிறது.
- 14) SiC ஏன் உராய்வுப் பொருளாக பயன்படுகிறது?
