

மாதிரி வினாத்தாள்
தொகுதி 2 s - தொகுதி தனிமங்கள் 1
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) பின்வருவனவற்றுள் காரமண் உலோகம் எது?
(a) சோடியம் (b) கால்சியம் (c) லித்தியம் (d) பொட்டாசியம்
- 2) காரமண் உலோகங்களின் இணைதிறன்
(a) 1 (b) 3 (c) 2 (d) 0
- 3) காரமண் உலோகங்களில், _____ மிகவும் அதிக அயனியாக்கும் ஆற்றலை உடையது.
(a) பெரிலியம் (b) மெக்னீசியம் (c) கால்சியம் (d) பேரியம்
- 4) சுடரில் பேரியம் _____ நிறத்தைத் தரும்.
(a) செங்கல் சிவப்பு (b) ஆப்பிள் பச்சை (c) சிவப்பு (d) நீலம்
- 5) கடல் நீரில் அதிக அளவில் கரைந்துள்ள மூன்றாவது தனிமம்
(a) பெரிலியம் (b) பேரியம் (c) கால்சியம் (d) மெக்னீசியம்

பகுதி - ஆ

- 6) 2ஆம் தொகுதி தனிமங்களின் ஆக்ஸைடுகள் அதிக உருகு நிலையை உடையது. ஏன்?
- 7) இரண்டாம் தொகுதி உலோகங்களில் M^{3+} அயனி உருவாவதற்கு தேவையான அயனியாக்கும் ஆற்றல் அதிகரிக்கிறது. ஏன்?

2 x 2 = 4

பகுதி - இ

- 8) ஏன் பெரிலியம் ஹாலைடு காற்றுடன் புகைகிறது?
- 9) கார உலோகங்களைக் காட்டிலும் இரண்டாம் தொகுதி தனிமங்கள் குறைந்த உலோகத் தன்மையுடையது. ஏன்?

2 x 3 = 6

பகுதி - ஈ

- 10) காரமண் உலோகங்கள் என்றால் என்ன? ஏன் அவ்வாறு அழைக்கப்படுகின்றன?
- 11) பெரிலியத்தின் வேறுபட்ட தன்மையினை விவரி.
- 12) இயற்கையில் மெக்னீசியம் எவ்வாறு கிடைக்கின்றது? அதன் தாதுவிலிருந்து மெக்னீசியம் உலோகம் எவ்வாறு பிரிக்கப்படுகின்றது?
- 13) காரமண் உலோகங்களின் முதல் அயனி ஆக்கும் ஆற்றல் முதல் தொகுதி தனிமங்களின் அயனி ஆக்கும் ஆற்றலை விட அதிகம் ஏன்?

4 x 5 = 20
