மாதிரி வினாத்தாள்

தொகுதி 2 s - தொகுதி தனிமங்கள் 3

11th Standard

Reg.No. :

வேதியியல்

I. அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும்.

II. நீலம் மற்றும் கருப்பு மையினை மட்டுமே எழுதுவதற்கு பயன்படுத்த வேண்டும்.

Time : 00:45:00 Hrs

Total Marks : 35

பகுதி - அ

5 x 1 = 5

1) காரமண் உலோகங்களின் இணைதிறன்

(a) 1 (b) 3 (c) 2 (d) 0

2) சுடரில் பேரியம் _________நிறத்தைத் தரும்.

(a) செங்கல் சிவப்பு (b) ஆப்பிள் பச்சை (c) சிவப்பு (d) நீலம்

3) சுட்ட சுண்ணாம்பு என்பது

(a) கால்சியம் ஆக்ஸைடு (b) கால்சியம் ஹைட்ராக்சைடு (c) கால்சியம் நைட்ரேட் (d) கால்சியம் சல்பேட்

4) பாரிஸ் சாந்து என்பது

(a) $CaSO_4.2H_2O$ (b) $CaCl_2$ (c) $CaSO_4$ (d) $CaSO_4.1/2H_2O$

5) மத்தாப்புத் தொழிலில் பயன்படும் தனிமம்

(d) பெரிலியம்

(a) மெக்னீசியம் (b) பேரியம் (c) கால்சியம்

பகுதி - ஆ

2 x 2 = 4

6) இரண்டாம் தொகுதி உலோகங்களில் M^{3+}அயனி உருவாவதற்கு தேவையான அயனியாக்கும் ஆற்றல் அதிகரிக்கிறது. ஏன்?

7) காரமண் உலோகங்களின் கார்பனேட் மற்றும் ஹைட்ராக்ஸைடுகளின் நிலைப்பு தன்மையைக் கொண்டு அடுக்குக?

பகுதி - இ

2 x 3 = 6

8) பெரிலியம் ஹாலைடுகள் சகப்பிணைப்புத் தன்மையும் மெக்னீசியம் ஹாலைடுகள் அயனித் தன்மையும் கொண்டுள்ளது ஏன்?

9) Be லில் இருந்து Ba வரை இரண்டாம் தொகுதி தனிம ஆக்ஸைடுகளின் கார வலிமை அதிகரிக்கிறது ஏன்?

பகுதி - ஈ

4 x 5 = 20

10) காரமண் உலோகங்கள் என்றால் என்ன? ஏன் அவ்வாறு அழைக்கப்படுகின்றன?

11) பெரிலியத்தின் வேறுபட்ட தன்மையினை விவரி.

12) பாரிஸ் சாந்துவின் பயன்கள் யாவை?

13) $MgSO_4$ எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகின்றது?

****

QB365 QUESTION BANK 365 https://www.qb365.in