மாதிரி வினாத்தாள்

p - 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

பகுதி - அ

5 x 1 = 5

1) தனிம வரிசை அட்டவணையில் 13ல் இருந்து 18 ஆம் தொகுதி வரை உள்ள தனிமங்கள் அறியப்படுவது

(a) s - தொகுதி தனிமங்கள் (b) p - தொகுதி தனிமங்கள் (c) d - தொகுதி தனிமங்கள் (d) f - தொகுதி தனிமங்கள்

2) 18ஆம் தொகுதி தனிமங்களின் பொதுவான எலக்ட்ரான் வாய்ப்பாடு

(a) ns^2 (b) ns^2np^1 (c) ns^2np^{2-5} (d) ns^2np^6

3) கீழ்காண்பவைகளில் கார ஆக்சைடு

(a) Bi_2O_3 (b) SnO_2 (c) HNO_3 (d) SO_3

4) கீழ்காண்பவைகளில் மிகவும் நிலைப்பு தன்மை உடைய ஹைட்ரைடு

(a) NH_3 (b) PH_3 (c) AsH_3 (d) BiH_3

5) அமோனியாவை பெருமளவில் தயாரிக்கும் முறை

(a) பரிச முறை (b) ஆஸ்வால்டு முறை (c) ஹேபர் முறை (d) லிண்டே முறை

பகுதி - ஆ

3 x 2 = 6

6) p-தொகுதி தனிமங்கள் குறை ஆக்சிஜனேற்ற நிலை நிலைப்படுத்துவதின் காரணங்கள் கூறுக.

7) போரான் டிரை புளூரைடின் எலக்ட்ரான் ஏற்பு பண்பினை சான்று காட்டி விளக்கு.

8) III தொகுதியில் ஒன்று மற்றும் மும்மை இணைதிறன்கள் உள்ள தனிமங்களுக்கு ஒவ்வொரு சான்று தருக.

பகுதி - இ

3 x 3 = 9

9) PH_3 பை காட்டிலும், NH_3 ஏன் அதிக கொதிநிலையை உடையது ஏன்?

10) அமோனியா நீரில் கரையும், ஆனால் 15 ஆம் தொகுதி தனிமங்களின் ஹைட்ரைடுகள் நீரில் கரைவதில்லை - ஏன்?

11) எது "புவியின் பாதுகாப்பு குடை" எனக் கருதப்படுகிறது.

பகுதி - ஈ

3 x 5 = 15

12) 15ஆம் தொகுதி தனிம ஹைட்ரேட்டுகளை பற்றி விரிவாய் விளக்கு.

13) கீழ்காணுபவைகளோடு போரான் ஏற்படும் வினைகளைத் தருக.

(a) அடர் H_2SO_4

(b) அடர் HNO_3

(c) SiO_2

14) பண்பறி பகுப்பாய்வில் போராக்ஸ் மணி சோதனை எவ்வாறு காரக் கூறுகளை கண்டறிய உதவுகின்றது.

****

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