மாதிரி வினாத்தாள்

வேதியியல் கணக்கீடுகள் 3

11th Standard

Reg.No. :

வேதியியல்

I. அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும்.

II. நீலம் மற்றும் கருப்பு மையினை மட்டுமே எழுதுவதற்கு பயன்படுத்த வேண்டும்.

Time : 00:30:00 Hrs

Total Marks : 20

பகுதி - அ

8 x 1 = 8

1) S .T .P. லையிலில், 16 கி ஆக்ஜனிஜன் த்துக் கள்மும் பமனுமன்

(a) 22.4 L (b) 44.8 L (c) 11.2 L (d) 5.6 L

2) S .T .P . நிலையில், கிராம் மூலக்கூறு ஓசோனின் பருமன் மதிப்பு

(a) 22.4 L (b) 2.24 L (c) 11.2 L (d) 67.2 L

3) 128 கி ஆக்சிஜன் காணும் கிராம்-அணுக்கள்

(a) 4 (b) 8 (c) 128 (d) $8 \times 6.02 \times 10^{23}$

4) 111 கி $Ca\,Cl_2$ ல் காணும் மொத்த மோல்களின் எண்ணிக்கை

(a) ஒரு மோல் (b) இரு மோல்கள் (c) மூன்று மோல்கள் (d) நான்கு மோல்கள்

5) 6.0 கி கார்பனில் (C -12) உள்ள கார்பன் அணுக்களின் எண்ணிக்கையைப் பெற்றிருப்பது

(a) 6.0 கி ஈத்தேன் (b) 8 கி மீத்தேன் (c) 21 கி புரப்பேன் (d) 28.0 கி CO

6) 2.0 கி ஆக்சிஜனில் உள்ள அணுக்களின் எண்ணிக்கையைப் பெற்றிருப்பது

(a) 4 கி S (b) 7 கி நைட்ரஜன் (c) 0.5 கி H_2 (d) 12.3 கி Na

7) ஒரு உலோகத்தின் நைட்ரஜன் பாஸ்பேட்டின் வாய்பாடு , $MHPO_4$ உலோக குளோரைடின் வாய்பாடு

(a) MC1 (b) $MC1_3$ (c) $MC1_2$ (d) $MC1_4$

8) 5L பருமன் 0.1 M சோடியம் கார்பனேட் கரைசலில் உள்ளது

(a) 53 கி Na_2CO_3 (b) 106 கி Na_2CO_3 (c) 10.6 கி Na_2CO_3 (d) Na_2CO_3 யின் 5×10^2 மில்லி மோல்கள்

பகுதி - ஆ

4 x 3 = 12

9) மாறுபட்ட சேர்மங்கள் ஒரு மூலக்கூறு வாய்ப்பாட்டினை பெற்றிருக்க முடியுமா ? உமது விடையினை இரு எடுத்துக்காட்டுகளுடன் விளக்கு.

10) ஒரு வேதிச் சமன்பாட்டிற்குரிய முக்கிய தேவைகள் என்ன ?

11) ஒரு வேதிச் சமன்பாடு தரும் செய்திகள் யாவை ?

12) கீழ்க்காணும் சமன்பாடுகளை சமன் செய்

i. $Fe + H_2O \rightarrow Fe_3O_4 + H_2$

ii. $Fe_2(SO_4)_3 + NH_3 + H_2O \rightarrow Fe(OH)_3 + (NH_4)_2SO_4$

iii. $KMnO_4 + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + MnSO_4 + H_2O + O_2 + Fe_2(SO_4)_3 + Fe\,SO_4$

iv . $K_2Cr_2O_7 + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + Cr_2(SO_4)_3 + H_2O + O_2 + S$

****

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