

மாதிரி வினாத்தாள்  
வேதியியல் கணக்கீடுகள் 2

11th Standard

வேதியியல்

Reg.No. : 

|  |  |  |  |  |  |
|--|--|--|--|--|--|
|  |  |  |  |  |  |
|--|--|--|--|--|--|

I. அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும்.

II. நீலம் மற்றும் கருப்பு மையினை மட்டுமே எழுதுவதற்கு பயன்படுத்த வேண்டும்.

Time : 00:30:00 Hrs

Total Marks : 20

8 x 1 = 8

பகுதி - அ

- 1) கீழ்க்காணுபவைகளில் எது அணு நிறையின் நியமம் ?  
(a) H (b)  $^{12}_6\text{C}$  (c)  $^{14}_6\text{C}$  (d)  $^{16}_8\text{O}$
- 2) ஒரே தூழ்நிலையில், கீழ்க்காணும் எந்த இணைகள் ஒரே எண்ணிக்கை உள்ள அணுக்களைப் பெற்றுள்ளது ?  
(a) 1L  $\text{SO}_2$  மற்றும்  $\text{CO}_2$  (b) 2L  $\text{O}_3$  மற்றும்  $\text{O}_2$  (c) 1L  $\text{NH}_3$  மற்றும்  $\text{Cl}_2$  (d) 1L  $\text{NH}_3$  மற்றும் 2L  $\text{SO}_2$
- 3) 2.0 கி ஆக்சிஜனில் உள்ள அணுக்களின் எண்ணிக்கையைப் பெற்றிருப்பது  
(a) 4 கி S (b) 7 கி நைட்ரஜன் (c) 0.5 கி  $\text{H}_2$  (d) 12.3 கி Na
- 4)  $6.02 \times 10^{24}$  CO மூலக்கூறுகளில் காணும் கிராம் - மூலக்கூறுகளின் எண்ணிக்கை  
(a) 1 கி மூலக்கூறு (b) 0.5 கி மூலக்கூறு (c) 5 கி மூலக்கூறு (d) 10 கி மூலக்கூறு
- 5) ஒரு உலோகத்தின் நைட்ரஜன் பாஸ்பேட்டின் வாய்பாடு,  $\text{MHPO}_4$  உலோக குளோரைடின் வாய்பாடு  
(a) MC1 (b)  $\text{MC1}_3$  (c)  $\text{MC1}_2$  (d)  $\text{MC1}_4$
- 6) ஒரு சேர்மத்தில் 50% X (அணு நிறை 10) மற்றும் 50% Y (அணு நிறை 20) உள்ளன. மேலே உள்ள கணக்கீடுகளுக்கு உரிய வாய்பாடு  
(a) XY (b)  $\text{X}_2\text{Y}$  (c)  $\text{X}_4\text{Y}_3$  (d)  $(\text{X}_2)_3\text{Y}_3$
- 7) எத்திலினில் காணும் கார்பனின் சதவீதத்தை எந்த சேர்மம் பெற்றுள்ளது ?  
(a) புரப்பின் (b) சைக்ளோஹெக்சேன் (c) எத்தைன் (d) பென்சீன்
- 8) 5L பருமன் 0.1 M சோடியம் கார்பனேட் கரைசலில் உள்ளது  
(a) 53 கி  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  (b) 106 கி  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  (c) 10.6 கி  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  (d)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  யின்  $5 \times 10^2$  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.  $\text{Fe} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{H}_2$   
ii.  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3 + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$   
iii.  $\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{Fe SO}_4$   
iv.  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 + \text{S}$

\*\*\*\*\*