

மாதிரி வினாத்தாள்
வேதிப்பிணைப்பு 3

11th Standard

வேதியியல்

Reg.No. :

--	--	--	--	--	--

I. அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும்.

II. நீலம் மற்றும் கருப்பு மையினை மட்டுமே எழுதுவதற்கு பயன்படுத்த வேண்டும்.

Time : 01:20:00 Hrs

Total Marks : 40

2 x 1 = 2

பகுதி - அ

1) அயனிச் சேர்மங்களின் படிக அணிக் கோவையில் உள்ளவை.

(a) அணுக்கள் (b) மூலக்கூறுகள் (c) எதிர்ரெதிர் மின்சுமை கொண்ட அயனிகள் (d) மூலக்கூறுகள் மற்றும் அயனிகள்

2) அயனி மற்றும் சகப் பிணைப்புத் தன்மை கொண்ட சேர்மம்

(a) CH_4 (b) H_2 (c) KCN (d) KCl

பகுதி - ஆ

4 x 2 = 8

3) $NaCl$, $MgCl_2$ மற்றும் $AlCl_3$ ஐ சகப் பிணைப்புத் தன்மையின் ஏறுவரிசையில் எழுது.

4) பின்வருவனவற்றில் σ மற்றும் π பிணைப்புகளை எழுதுக.

$CH_3 - CH_3$, $CH_2 = CH_2$, $CH \equiv CH$

5) அயனிப் பிணைப்பு மற்றும் சகப்பிணைப்பு ஆகிவற்றிற்கிடையேயான வேறுபாடுகளை எழுது.

6) CH_4 , H_2O மற்றும் NH_3 ல் உள்ள இனக்கலப்பு sp^3 ஆகும். ஆனால் பிணைப்புக் கோணம் அவற்றிக்கிடையே வேறுபடுவதை விளக்குக.

பகுதி - இ

5 x 3 = 15

7) எட்டு எலக்ட்ரான் விதி என்றால் என்ன? சான்றுடன் விளக்குக.

8) வெவ்வேறு வகையான பிணைப்புகள் யாவை?

9) PH_3 மற்றும் C_2H_6 எலக்ட்ரான் புள்ளி வடிவமைப்பை எழுது.

10) இனக்கலப்பு என்றால் என்ன?

11) உடனிசைவு என்றால் என்ன? CO_2 மற்றும் CO_3^{2-} ன் வெவ்வேறு உடனிசைவு வடிவமைப்புகளை எழுதுக.

பகுதி - ஈ

3 x 5 = 15

12) அயனிச் சேர்மங்களின் முக்கிய பண்புகளை விளக்குக.

13) σ மற்றும் π பிணைப்புகள் உருவாதல் மற்றும் வேறுபாடு ஆகியவற்றை விளக்குக. எந்த பிணைப்பு அதிக வலிமையுடையது.

14) $CaCl_2$ ன் படிகக்கூடு எந்தால்பியை பின்வரும் எந்தால்பி மதிப்புகளிலிருந்து கணக்கிடு.

Ca ஆனது Ca^{2+} ஆக அயனியாதல் = 2422 kJ mol^{-1}
