

மாதிரி வினாத்தாள்
தொகுதி 1 s - தொகுதி தனிமங்கள் 2
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

5 x 1 = 5

பகுதி - அ

- 1) ---- டியூட்டிரியம் தயாரிக்கப் பயன்படுகின்றன.
(a) டியூட்டிரியம் ஆக்சைடு (b) கன நீர் (c) a யும் b யும் (d) டியூட்டிரியம் பெராக்சைடு
- 2) ராக்கெட்டுகளில் உந்தும் பொருளாகப் பயன்படுவது
(a) H_2O_2 (b) D_2O (c) ND_3 (d) $CH_2=CH_2$
- 3) புன்சன் சுவாலையில் வெப்பப்படுத்தும் பொது லித்தியம் கொடுக்கும் நிறம்
(a) மஞ்சள் (b) ஊதா (c) விலாக் (d) கிரிம்சன் சிவப்பு
- 4) ஒரு தனிமம் எலக்ட்ரானை எளிதாக இழந்தால் அது ---
தன்மை உடையது.
(a) எதிர்மின் தன்மை (b) நேர்மின் தன்மை (c) எலக்ட்ரான் சேர்த்தல் (d) அயனித் தன்மை
- 5) தொகுதியில் மேலிருந்து கீழாச் செல்லும் போது கார உலோகங்களின் அடர்த்தி
(a) அதிகரிக்கிறது (b) குறைகிறது (c) அதிகமாகிப் பின் குறைகிறது (d) குறைந்து பின் அதிகரிக்கிறது

பகுதி - ஆ

- 6) டியூட்டிரியம் எவ்வாறு உலோகங்களுடன் வினை புரிகிறது?
- 7) டியூட்டிரியத்தின் பயன்கள் யாவை?
- 8) டிரிட்டியம் எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது?

பகுதி - இ

- 9) ஹைட்ரஜன் பெராக்சைடு ஒடுக்கப் பண்பைப் பற்றி எழுதுக.
- 10) H_2O_2 இன் இரு முக்கியப் பயன்களை எழுதுக.
- 11) கார உலோகங்களின் ஏன் குறைந்த உருகுநிலையும், கொதிநிலையும் கொண்டுள்ளன?

பகுதி - ஈ

- 12) நீரையும் கனநீரையும் ஒப்பிடுக.
- 13) ஹைட்ரஜன் பெராக்சைடின் ஆக்சிஜனேற்றப் பண்பை விளக்குக.
- 14) திரவநிலையிலுள்ள ஹைட்ரஜன் எவ்வாறு எரிபொருளாகப் பயன்படுத்தப்படலாம் என்பதை விளக்குக.
