

மாதிரி வினாத்தாள்  
தொகுதி 1 s - தொகுதி தனிமங்கள் 3  
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) டியூட்டியம் உட்கருவில் இருப்பவை  
(a) 2 புரோட்டான்கள் மற்றும் (b) ஒரு நியூட்ரான் (c) ஒரு புரோட்டானும் ஒரு நியூட்ரானும் (d) 2 புரோட்டான்களும் ஒரு நியூட்ரானும்
- 2) அறை வெப்பநிலையில் சாதாரண ஹைட்ரஜனில் உள்ளவை  
(a) 25% பாரவும் 75% ஆர்த்தோவும் (b) 75% பாரவும் 25% ஆர்த்தோவும் (c) 99% பாரா 1% ஆர்த்தோ (d) 1% பாரா 99% ஆர்த்தோ
- 3)  $H_2O_2$  ஒரு சக்தி வாய்ந்த ----  
(a) நீர் நீக்கி (b) ஆக்சிஜனேற்றி (c) ஒடுக்கி (d) கந்தகம் நீக்கி
- 4) கார உலோகங்களின் ஆக்சிஜனேற்ற நிலை  
(a) +2 (b) 0 (c) +1 (d) +3
- 5) தொகுதியில் மேலிருந்து கீழாச் செல்லும் போது கார உலோகங்களின் அடர்த்தி  
(a) அதிகரிக்கிறது (b) குறைகிறது (c) அதிகமாகிப் பின் குறைகிறது (d) குறைந்து பின் அதிகரிக்கிறது

பகுதி - ஆ

5 x 3 = 15

- 6) எவ்வாறு கன நீர் உலோகங்களுடன் வினை புரிகிறது?
- 7) ஹைடிரஜன் பெராக்சைடு ஆய்வகத்தில் எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது?
- 8) ஹைட்ரஜன் பெராக்சைடு ஒடுக்கப் பண்பைப் பற்றி எழுதுக.
- 9) கார உலோகங்களின் ஏன் குறைந்த உருகுநிலையும், கொதிநிலையும் கொண்டுள்ளன?
- 10) ஏன் கார உலோகங்கள் வலிமை மிகுந்த நேர்மின் தனிமையைப் பெற்றுள்ளன?

பகுதி - இ

3 x 5 = 15

- 11) டியூட்டியத்தின் பதிலீட்டு வினைகள் பற்றி எழுது?
- 12) கன நீர் தயாரித்தலை விவரி.
- 13) திரவநிலையிலுள்ள ஹைட்ரஜன் எவ்வாறு எரிபொருளாகப் பயன்படுத்தப்படலாம் என்பதை விளக்குக.

\*\*\*\*\*