

மாதிரி வினாத்தாள்
தொகைசார் பண்புகள் 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 : 30

பகுதி - அ

2 x 1 = 2

- 1) குளிர் பிரதேசத்தில், காரில் உள்ள குளிர்விப்பானில் நீருடன் எத்திலீன் கிளைக்காலை சேர்ப்பது.....
(a) கொதிநிலையைக் குறைக்க (b) பாகுநிலையைக் குறைக்க (c) தன்வெப்ப ஏற்புத் திறனைக் குறைக்க (d) உறைநிலையைக் குறைக்க
- 2) 0.005 M நீரிய KCL கரைசலில் வான்ட்-ஹாப் காரணி 1.95 எனில் அதன் பிரிகை விகிதம்.....
(a) 0.94 (b) 0.95 (c) 0.96 (d) 0.59

பகுதி - ஆ

2 x 2 = 4

- 3) மோலால் கொதிநிலை உயர்வு என்றால் என்ன? அசாதாரண கரைபொருள்கள் யாவை?
- 4) எளிதில் ஆவியாகாத கரைபொருளை சேர்ப்பதால் கரைசலின் கொதிநிலை உயர்வது ஏன்?

பகுதி - இ

3 x 3 = 9

- 5) ஐசோடானிக் கரைசல்கள் என்றால் என்ன?
- 6) பெர்க்குலி ஹார்ட்லி முறையின் மேன்மைகள் யாவை?
- 7) ஒரு மின் பகு பொருளின் தொகைசார் பண்பை கண்டறிவதன் மூலம் அதன் பிரிகை வீதத்தை அறியும் வழியை விளக்குக.

பகுதி - ஈ

3 x 5 = 15

- 8) கொதிநிலை உயர்வு என்றால் என்ன? காட்ரல் முறை மூலம் கொதிநிலை உயர்வைக் கண்டறிதலை விவரி.
- 9) சவ்வுடு பரவல் அழுத்தம் தொடர்புடைய விதிகளை விளக்குக.
- 10) அசாதாரண தொகைசார் பண்புகள் யாவை? வான்ட்-ஹாப் காரணி மூலம் அசாராதண தொகைசார் பண்புகளைக் கண்டறியும் முறையை விவரி.

