மாதிரி வினாத்தாள்
தொகைசார் பண்புகள் 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 : 30

பகுதி - அ

2 x 1 = 2

1) கீழ்கண்டவற்றில் குறைந்த உறைநிலையை கொண்ட 0.1 M நீர்க்கரைசல் ....
(a) பொட்டாசியம் சல்பேட் (b) சோடியம் குளோரைடு (c) யூரியா (d) குளுக்கோஸ்

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) வாகனங்களில் எளிதில் ஆவியாகும் ஹைட்ரோ கார்பன்களை எரிபொருளாகப் பயன்படுத்துவதில்லை.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) பெக்மன் வெப்பநிலைமானியை விவரி.

9) கொதிநிலை உயர்வு என்றால் என்ன? காட்ரல் முறை மூலம் கொதிநிலை உயர்வைக் கண்டறிதலை விவரி.

10) அசாதாரண தொகைசார் பண்புகள் யாவை? வாண்ட்ஹாப் காரணி மூலம் அசாராதண தொகைசார் பண்புகளைக் கண்டறியும் முறையை விவரி.

****

QB365 QUESTION BANK 365 https://www.qb365.in