



KHAN GLOBAL STUDIES

The Most Trusted Learning Platform

SSC GD FOUNDATION 2024 -25

Bilingual



GYAN SIR

Distillation (आसवन विधि)

⇒ जब mixture के compound के Boiling Point में अंतर हो।

ex: - water + Alcohol

water + oil

Fractional Distillation (प्राची आसवन)

⇒ जब mixture के compound के Boiling Point में बहुत कम अंतर हो।

used in Petroleum Refinery

⇒ Petroleum को Black Gold कहा जाता है

⇒ भारत का सबसे पुराना oil Refinery Digboi, Assam में खुला था। { IOCL }

1 Barrel = 155 लिटर

6.) Chromatography (क्रोमैटोग्राफी)

⇒ अलग-अलग रंगों को separate करने के लिए इसका प्रयोग होता है

SOLUTION

विलयन

↓

⇒ विलयन एक समांगी मिश्रण है

Solution is a homogenous mixture

ex:-

1) water + salt

2) water + sugar

3) water + Alcohol

4) Air

Component of Solution { विलयन के संघटक }

(1) Solute (विलेय) :- वह पदार्थ जिसकी मात्रा किसी विलयन में कम हो।

(2) विलायक (Solvent) :- वह पदार्थ जिसकी मात्रा किसी विलयन में अधिक हो।

Note:- जल एक

सार्वत्रिक विलायक है

जैसे :-

{ Water :- 100 ml
Alcohol :- 30 ml

4 Type of solution (विलयन के प्रकार)

(1) असंतृप्त विलयन (Unsaturated solution)

⇒ जब किसी विलयन में क्षमता से कम विलेय घुला हो।

⇒ जब किसी विलयन में और अधिक विलेय घोला जा सके।

क्षमता :- 100 gm

विलेय :- 80 gm

घुला हुआ

(2) संतृप्त विलयन (Saturated Solution)

⇒ जब किसी विलयन में उचित मात्रा में विलेय घुला हो।

↓ क्षमता :- 100 gm
↓ घुला विलेय :- 100 gm

(3) अतिसंतृप्त विलयन (Supersaturated Solution)

⇒ जब किसी विलयन में क्षमता से अधिक विलेय घुला हो।

↓ क्षमता :- 100 gm
↓ घुला विलेय :- 130 gm

• Effect of Temp on solution.

विलयन पर तापमान का प्रभाव :-

⇒ Temp बढ़ाने पर विलयन में विलेय के घुलने की क्षमता बढ़ जाती है।

⇒ Temp घटाने पर विलयन में विलेय के घुलने की क्षमता कम हो जाती है।



KHAN SIR





Capacity :- 100 gm
80 gm

Capacity :- 80 gm
80 gm

Capacity :- 60 gm
80 gm

विलेय कण के आकार के आधार पर विलयन के प्रकार:-

(1) TRUE SOLUTION { सत्य विलयन }

⇒ ये homogeneous होते हैं
(समांगी)

⇒ इसमें विलेय कण का आकार $1 \text{ nanometer } (10^{-9} \text{ m})$
से कम होता है।

⇒ ये पारदर्शी होते हैं।

⇒ इसकी विलेय कण को खुली आँखों से नहीं देख सकते हैं।

- => ये प्रकाश की किरणों को Scatter (बिखेरने) नहीं करते हैं
- => ये Tyndall effect को show नहीं करते हैं
- => इसमें solute particles नीचे की ओर settle नहीं होते हैं

Tyndall effect { टिंडाल प्रभाव }

= किसी विलयन में विलेय तज के द्वारा प्रकाश की किरणों को बिखेरना।

Tyndall Effect



True

KHAN SIR



KHAN GLOBAL STUDIES

The Most Trusted Learning Platform

THANKS FOR WATCHING

