

Attempt questions

- 1 Identify as colloids and suspensions: paints, soap solution, milk, milk of magnesia
کولا ئڈز اور سپنشن کی شناخت کریں۔ پیٹس، صابن کا محلول، دودھ
ملک آف میگنیشا 1
- 2 Why test tube becomes cold when KNO_3 dissolve in water?
جب KNO_3 کو پانی میں حل کیا جاتا ہے؟ تو ٹیسٹ ٹیوب ٹھنڈی کیوں ہو جاتی ہے؟ 2
- 3 Why a solution is considered mixture?
سلوشن کو مکسر کیوں سمجھا جاتا ہے؟ 3
- 4 Give two characteristics of colloids.
کولا ئڈز کی دو خصوصیات تحریر کریں۔ 4
- 5 How can you justify that milk is a colloid?
آپ اس بات کی کس طرح وضاحت کریں گے کہ دودھ کولا ئڈ ہے 5
- 6 Explain the effect of temperature on solubility.
سولوبیلٹی پر ٹمپریچر کا اثر بیان کریں۔ 6
- 7 If we add $5cm^3$ of acetone in water to prepare $90cm^3$ of aqueous solution. Calculate the concentration $(v/v)\%$ of this solution.
اگر $5cm^3$ ایسٹون کو پانی میں ملا کر $90cm^3$ سلوشن تیار کیا گیا ہو تو اس سلوشن کی کنسنٹریشن $(v/v)\%$ معلوم کریں۔ 7
- 8 What is tyndall effect?
ٹنڈل ایفیکٹ سے کیا مراد ہے؟ 8

Attempt questions

- 1 What is molarity and give its formula to prepare molar solution.
مولرٹی سے کیا مراد ہے؟ مولر سلوشن تیار کرنے کے لیے اس کا فارمولہ لکھیں۔ 1
- 2 Explain the solute-solvent interaction for the preparation of the solution.
سلوشن کی تیاری کے لیے سولیوٹ-سالیوینٹ انٹرایکشن پر نوٹ لکھیں۔ 2