



QUÍMICA - 9º ANO

Correção das páginas 37 e 38

8. c

Uma mistura homogênea de um sólido e um líquido pode ser separada pelo método de destilação simples.

9. b

A diferença de densidade das substâncias presentes em uma mistura heterogênea permite que aquelas que sejam mais densas decantem, ou seja, desçam ao fundo pela ação da gravidade.

10. a

Durante a filtração, um sólido fica retido no filtro enquanto que o líquido passa. Sendo assim, serve para a separação de uma mistura heterogênea.

11. e

O petróleo é separado pelo método de destilação fracionada, onde as substâncias são removidas por faixas de temperatura.

12. c

O sangue é uma mistura heterogênea que apresenta várias substâncias em suspensão. A centrifugação pode ser utilizada para separá-las. Já uma mistura heterogênea de metais pode ser separada por meio da separação magnética, desde que algum dos metais tenha a propriedade de ser atraído por um ímã.

13. e

I. Os sistemas A e C podem ser separados por destilação simples. – Correto. Ambos são misturas homogêneas, uma de um sólido e um líquido e outra de dois líquidos de TE bastante distintas.

II. Os sistemas B e D podem ser separados por filtração. – Incorreto, apesar de serem misturas heterogêneas, o sistema D só consiste de sólidos.

III. Os sistemas B e E podem ser separados por decantação. – Correto. O sistema B pode ser separado por decantação sólido-líquido enquanto que o sistema E pode ser separado em um funil de decantação.

IV. O sistema D não pode ser separado por dissolução fracionada. – Incorreto. O sal é solúvel em água e a areia não, então a mistura pode ser separada por dissolução fracionada.

OBS: NÃO ESQUEÇAM DE REALIZAR AS ATIVIDADES DO LIVRO (REVISÃO DA UNIDADE 1) PÁGINAS 38, 39 e 40 PARA NOSSA PRÓXIMA AULA DIA 08/04/2020.