

Atividade de Química

1º) A principal característica de uma solução é:

- a) Ser sempre uma mistura homogênea.
- b) Possuir sempre um líquido com outra substância dissolvida.
- c) Ser um sistema com mais de uma fase.
- d) Ser homogênea ou heterogênea, dependendo das condições de pressão e temperatura.

2º) Assinale a alternativa que contém exemplos de soluções:

- a) Água de torneira, mar e granito.
- b) Granito, mistura de água e óleo, ar.
- c) Petróleo no mar, granito, água destilada.
- d) Ar, água de torneira, ouro 18 quilates.

3º) Identifique os tipos de misturas:



4º) De acordo com a classificação das dispersões. Responda:

- a) Suspensões. () 0 a 1 nm (nanômetro).
- b) Solução verdadeira. () de 1 a 1.000 nm.
- c) Solução Coloidal. () Acima de 1.000 nm.

5º) O componente de uma mistura que dissolve os outros componentes chama-se:

- a) Solute.
- b) Solvente.
- c) Solução.