Atividade de Química

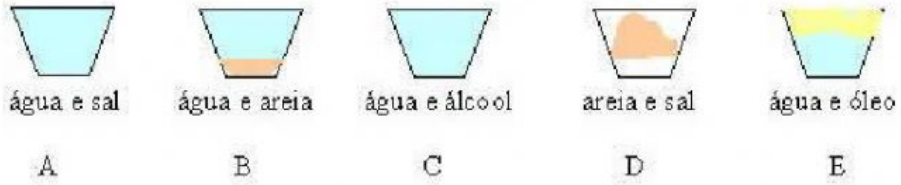
1º) A principal característica de uma solução é:

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.
b) Solução verdadeira.
c) Solução Coloidal.

( ) 0 a 1 nm (nanômetro).
( ) de 1 a 1.000 nm.
( ) Acima de 1.000 nm.

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

a) Soluto. b) Solvente. c) Solução.

LIVEWORKSHEETS