



Química

2ª SÉRIE



Habilidade

- Estequiometria das reações.
- Conceito de solução.



Atividades

1) Qual é a quantidade de matéria de gás oxigênio necessária para fornecer 17,5 mol de água, $\text{H}_2\text{O}_{(v)}$, na queima completa do acetileno, $\text{C}_2\text{H}_{2(g)}$?

a) 43,75 mol.

b) 2 mol.

c) 17,5 mol.

d) 35 mol.

e) 27,2 mol.



2) Na reação de neutralização do ácido clorídrico pelo hidróxido de magnésio, sabe-se que 73 g do ácido reage com 58 g do hidróxido com formação de 36 g de água. Baseado nessas informações e utilizando a Lei de Lavoisier, determine a massa do outro produto dessa reação, o cloreto de magnésio.

3) (FCMSC-SP) A frase: “Do nada, nada; em nada, nada pode transformar-se” relaciona-se com as ideias de:

- a. Dalton.
- b. Proust.
- c. Boyle.
- d. Lavoisier.
- e. Gay-Lussac.



4) Assinale a alternativa que contém exemplos de soluções:

a) água de torneira, mar, granito.

b) granito, mistura de água e óleo, ar.

c) petróleo no mar, granito, água destilada.

d) água pura, gás nitrogênio, ouro puro.

e) ar, água de torneira, ouro 18 quilates.



Bons Estudos!!!!

