



NOME:

Nº

ANO:

TURMA:

DATA:

1. Em cada pergunta, seleccione a letra da **única alínea que está correcta**

A. Os valores de pH 2; 5; 6:

- a) correspondem a soluções ácidas e estão escritos por ordem crescente de acidez.
- b) correspondem a soluções básicas e estão escritos por ordem crescente de basicidade.
- c) correspondem a soluções ácidas e estão escritos por ordem decrescente de acidez.

B. Uma solução com pH=13:

- a) é levemente ácida
- b) é levemente básica
- c) é fortemente básica.

C. A mostarda, que tem ácido acético na sua composição, é:

- a) uma solução ácida
- b) uma solução básica
- c) uma solução neutra.

D. Um produto usado para desentupir canalizações contém hidróxido de sódio (soda cáustica). Este produto é:

- a) uma solução ácida
- b) uma solução básica
- c) uma solução neutra

E. O refresco de limão, que é uma solução ácida:

- a) torna carmim a solução de fenolftaleína.
- b) torna vermelho a tintura de tornesol.
- c) não altera a cor da fenolftaleína nem do tornesol.

F. O detergente limpa-vidros, que é uma solução básica:

- a) torna carmim a solução de fenolftaleína.
- b) torna vermelha a tintura de tornesol.
- c) não altera a cor da fenolftaleína nem do tornesol.

G. Uma solução na qual a solução de fenolftaleína permanece incolor:

- a) pode ser neutra.
- b) só pode ser básica
- c) só pode ser ácida

H. O solo aconselhável para o lírio do campo deve ter um valor de pH compreendido entre 4,5 e 6,0. Trata-se de um solo:

- a) ácido
- b) básico
- c) neutro

I. Quando se adiciona lentamente solução básica a uma solução ácida:

- a) a solução ácida torna-se básica.
- b) a acidez da solução ácida aumenta.
- c) a acidez da solução ácida diminui.

J. Uma solução tem pH=10. Para diminuir o pH desta solução:

- a) adiciona-se uma solução mais básica.
- b) adiciona-se uma solução ácida.
- c) adiciona-se uma solução neutra.

K. Numa reacção de ácido-base, os produtos da reacção são:

- a) um ácido e uma base.
- b) um sal e água
- c) água

L. A equação que representa correctamente uma reacção de ácido-base é:

- a) ácido sulfúrico+sulfato de cálcio \rightarrow hidróxido de cálcio + água
- b) hidróxido de cálcio + sulfato de cálcio \rightarrow ácido sulfúrico + água
- c) ácido sulfúrico + hidróxido de cálcio \rightarrow sulfato de cálcio + água