

Questão 72

A tabela mostra os valores aproximados de pH de diferentes soluções aquosas, todas com a mesma concentração de 0,1 mol/L e a 25 °C.

Solução	pH aproximado
Ácido clorídrico	1
Ácido acético	3
Sulfato de sódio	7
Hidróxido de sódio	13

A solução que deve apresentar maior concentração total de íons e a solução que deve apresentar maior concentração de íons $H^+(aq)$ são, respectivamente, as soluções de

- (A) hidróxido de sódio e ácido clorídrico.
- (B) ácido acético e hidróxido de sódio.
- (C) sulfato de sódio e hidróxido de sódio.
- (D) ácido acético e ácido clorídrico.
- (E) sulfato de sódio e ácido clorídrico.

ALTERNATIVA E

Ácido clorídrico é o ácido mais forte, portanto sua solução será a de maior concentração de H^+

(↓ pH , ↑ $[H^+]$)

A solução com maior concentração de íons é a de sulfato de sódio, visto que sua dissolução libera 3 íons por fórmula.

