

Questão 73

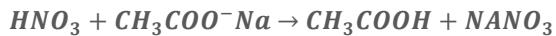
Otto Tachenius (c.1620 – c.1690), médico, farmacêutico, iatroquímico e alquimista alemão, dizia que tudo no Universo é constituído por dois “princípios”, o ácido e o álcali. Em termos de “ácido” e “álcali”, explicava uma série de fenômenos, alguns deles de forma ainda hoje consistente. Por exemplo:

- A força dos ácidos varia, e os ácidos mais fortes deslocam os mais fracos de seus sais.

(Juergen Heinrich Maar. *Pequena história da química*, 1999. Adaptado.)

Um exemplo atual dessa concepção de Tachenius encontra-se na mistura entre soluções aquosas de

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

ALTERNATIVA E

HNO₃: ácido forte CH₃COOH: ácido fraco

