



COLÉGIO EVANGÉLICO ALMEIDA BARROS

Data: ____/____/____

Professora: Thamis Cid

Aluno: _____

1. (UESPI) Muitas reações químicas acontecem em meio aquoso. Soluções contendo (I) H_2SO_4 e (II) H_2CO_3 são facilmente encontradas e podem reagir com (III) $Ba(OH)_2$ para formar (IV) $BaSO_4$, (V) $Ba(HCO_3)_2$ e (VI) $BaCO_3$. Como podemos classificar, respectivamente, as substâncias destacadas no texto (I), (II), (III), (IV), (V) e (VI)?
 - a) Ácido, ácido, base, sal, sal e sal.
 - b) Ácido, ácido, base, sal, ácido e sal.
 - c) Base, base, ácido, sal, sal e sal.
 - d) Ácido, base, base, sal, ácido e base.
 - e) Ácido, ácido, sal, base, base e sal.

2. Complete as reações de neutralização a seguir e determine o nome do sal formado.
 - a) $H_2SO_{4(aq)} + Mg(OH)_{2(aq)} \rightarrow$
 - b) $HClO_{(aq)} + KOH \rightarrow$
 - c) $H_2CO_{3(aq)} + Ca(OH)_{2(aq)} \rightarrow$
 - d) $HPO_{4(aq)} + NH_4OH_{(aq)} \rightarrow$
 - e) $H_2S_{(aq)} + Zn(OH)_{2(aq)} \rightarrow$