



**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)  $H_2S_{(aq)} + Zn(OH)_{2(aq)} \rightarrow$