



COLÉGIO EVANGÉLICO ALMEIDA BARROS

Data: ____/____/____

Professora: Thamiris Cid

Aluno: _____

Volume 3 – página 19

1. Represente as equações de ionização dos ácidos a seguir, indicando, quando houver, as equações parciais:

- HI
- H₂S
- H₂CO₃
- H₃BO₃

2. Indique o nome ou a fórmula dos ácidos a seguir:

- HI
- Ácido cloroso
- HClO₄
- H₃PO₄
- Ácido hipofosforoso
- Ácido nítrico
- HClO₃

Hora do estudo – página 37

1. (UNESP – SP) Sobre os compostos HCl, H₂SO₄, H₃BO₃ e H₂CO₃ são feitas as afirmações:

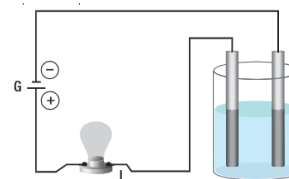
- Todos sofrem ionização quando em meio aquoso, originando íons livres.
- Segundo Arrhenius, todos são ácidos porque, quando em meio aquoso, originam como cátions íons H⁺.
- Todos são compostos moleculares.
- De acordo com o grau de ionização, HCl e H₂SO₄ são ácidos fortes.
- Os compostos H₃BO₃ e H₂CO₃ formam soluções aquosas com alta condutividade elétrica.

Estão corretas as afirmativas:

- I, II, III, IV e V.
- I, apenas.

- I e II, apenas.
- I, II e III, apenas.
- I, II, III e IV, apenas.

2. (UEPB) A força de um ácido é medida pelo seu grau de ionização (α), ou seja, pela relação entre o número de moléculas ionizadas e o número total de moléculas dissolvidas. Em qual das soluções – de mesma concentração e na mesma temperatura – a lâmpada (L) do esquema apresenta maior brilho?



- HF
- HNO₃
- H₃PO₄
- H₂S
- H₄SiO₄

5. O ácido sulfúrico (H₂SO₄) é utilizado como matéria-prima na fabricação de fertilizantes, explosivos, papéis, corantes, cosméticos, tintas, pigmentos, entre outros produtos. Classifique esse ácido quanto.

- A sua volatilidade _____
- Ao número de hidrogênios ionizáveis _____
- À presença de oxigênio _____
- À força _____
- Ao número de elementos químicos _____

6. Para cada característica apresentada a seguir, cite um exemplo de ácido correspondente.
- a) Hidrácido forte _____
 - b) Oxiácido ternário forte _____
 - c) Ácido binário fraco _____
 - d) Oxiácido ternário fraco _____
 - e) Diácido forte _____
 - f) Diácido volátil _____
 - g) Triácido fixo _____
 - h) Hidrácido ternário _____