



**COLÉGIO EVANGÉLICO ALMEIDA BARROS**

Data: \_\_\_\_/\_\_\_\_/\_\_\_\_

Professora: Thamiris Cid

Aluno: \_\_\_\_\_

1. Qual a diferença química entre ácidos e bases?

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

2. Explique a diferença entre dissociação e ionização.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

3. Associe corretamente as colunas, com o nome do ácido e a sua fórmula molecular:

- |               |                      |
|---------------|----------------------|
| (1) $H_3PO_3$ | ( ) ácido nítrico    |
| (2) $HClO_3$  | ( ) ácido fosforoso  |
| (3) $H_2SO_4$ | ( ) ácido sulfúrico  |
| (4) $HCl$     | ( ) ácido clorídrico |
| (5) $HNO_3$   | ( ) ácido clórico    |
| (6) $H_2S$    | ( ) ácido sulfúrico  |

4. Dê o nome das bases a seguir:

- a)  $KOH$  \_\_\_\_\_
- b)  $Ba(OH)_2$  \_\_\_\_\_
- c)  $Zn(OH)_2$  \_\_\_\_\_
- d)  $Al(OH)_3$  \_\_\_\_\_

5. De acordo com a aplicação das bases, assinale V para as afirmativas verdadeiras e F para as falsas.

( ) O hidróxido de sódio, conhecido como soda cáustica, é utilizado como antiácido.

( ) O hidróxido de amônio é matéria-prima para a fabricação de produtos de limpeza.

( ) O leite de magnésia, suspensão de hidróxido de magnésio em água, é uma base usada na fabricação de sabão.