



**COLÉGIO EVANGÉLICO ALMEIDA BARROS**

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

**Professora:** Thamiris Cid

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

Volume 3 – página 19

3. Em relação aos íons presentes em solução, explique a diferença entre as funções inorgânicas: ácido e base.

---

---

---

4. Qual a diferença entre os processos de ionização e dissociação?

---

---

---

5. Represente as equações de dissociação total das bases a seguir.

- a) KOH
- b) Zn(OH)<sub>2</sub>
- c) Fe(OH)<sub>3</sub>
- d) Pb(OH)<sub>4</sub>

6. Indique o nome ou a fórmula das bases a seguir:

- a) Hidróxido de sódio: \_\_\_\_\_
- b) Hidróxido de alumínio: \_\_\_\_\_
- c) Zn(OH)<sub>2</sub>: \_\_\_\_\_
- d) Hidróxido férrico: \_\_\_\_\_
- e) Fe(OH)<sub>2</sub>: \_\_\_\_\_
- f) Ba(OH)<sub>2</sub>: \_\_\_\_\_
- g) Hidróxido de magnésio: \_\_\_\_\_
- h) Pb(OH)<sub>2</sub>: \_\_\_\_\_
- i) Hidróxido de chumbo IV: \_\_\_\_\_