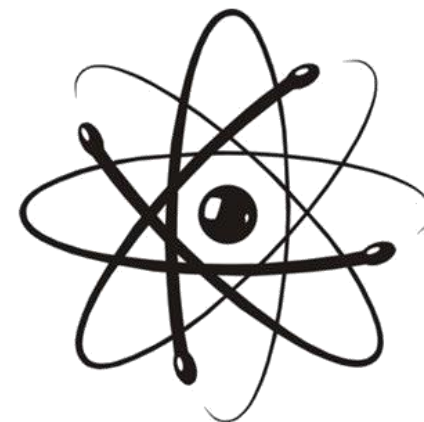


# Bases (Classificação)

**Prof. Francis Isotton**

Química



# Bases (Classificação)

---

## A) Quanto ao número de grupos $\text{OH}^-$

### Monobases:

*Liberam um íon  $\text{OH}^-$  em solução aquosa; **NaOH***

### Dibases:

*Liberam dois íons  $\text{OH}^-$  em solução aquosa; **Ca(OH)<sub>2</sub>***

### Tribases:

*Liberam três íons  $\text{OH}^-$  em solução aquosa; **Al(OH)<sub>3</sub>***

### Tetrabases:

*Liberam quatro íons  $\text{OH}^-$  em solução aquosa; **Pb(OH)<sub>4</sub>***

---

# Bases (Classificação)

---

## B) Quanto à solubilidade

### Solúveis:

*Cátion for da família 1A e  $\text{NH}_4^+$ ;  **$\text{NaOH}$ ,  $\text{NH}_4\text{OH}$***

### Pouco Solúveis:

*Cátion for da família 2A;  **$\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Ba}(\text{OH})_2$***

### Insolúveis:

*Cátion for das famílias 3A, 4A, grupo B.  **$\text{Be}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_2$ .***

# Bases (Classificação)

## C) Quanto à Força

**Fortes:**

*Cátion for da família 1A e 2A; **NaOH, Ca(OH)<sub>2</sub>**.*

**Fracas:**

*Cátion for das famílias 3A, 4A, grupo B. **Mg(OH)<sub>2</sub>, Al(OH)<sub>3</sub>, Fe(OH)<sub>3</sub>**.*

# Bases (Classificação)

Com relação às bases relacionadas a seguir, assinale o que for correto.

I. NaOH

II.  $\text{NH}_4\text{OH}$

III.  $\text{Mg}(\text{OH})_2$

IV.  $\text{Cu}(\text{OH})_2$

I é uma base de metal alcalino considerada forte.

III e IV são dibases.

I e II são denominadas de monobases.

A equação  $\text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Mg}^{2+} + 2 \text{OH}^-$  representa corretamente a dissociação da base III.

Dê a soma dos números dos itens corretos.

# Bases (Classificação)

O “sangue de diabo” é um líquido vermelho que logo se descora ao ser aspergido sobre um tecido branco. Para prepará-lo, adiciona-se  $\text{NH}_4\text{OH}$  em água, contendo algumas gotas de fenolftaleína. A cor desaparece porque

- a. o tecido branco reage com a solução formando o ácido amoníaco.
- b. a fenolftaleína evapora.
- c. a fenolftaleína reage rapidamente com o  $\text{NH}_4\text{OH}$ .
- d. o  $\text{NH}_3$  logo evapora.
- e. a solução é assim denominada por causa de sua alta viscosidade.