

FUNÇÕES INORGÂNICAS

QUI B

Na Química, “funções” são grupos de substâncias com propriedades químicas semelhantes. Os compostos inorgânicos se dividem em quatro grandes grupos: ácidos, bases, sais e óxidos. Existem outras funções inorgânicas menores, como os peróxidos, carbeto e hidretos.

FUNÇÕES INORGÂNICAS

ÁCIDOS

Ácidos são compostos moleculares, ou seja, formados apenas por ligações covalentes entre seus átomos. Quando colocados em água, eles sofrem ionização, uma reação que produz íons, sendo o cátion sempre o H⁺.

CLASSIFICAÇÃO

Pode-se separar os ácidos em grupos menores, de acordo com características específicas em comum.

Quanto ao número de elementos na molécula

Binários – Ácidos que possuem dois elementos distintos na molécula. Ex.: HBr, H₂S, HF.

Ternários – Ácidos que possuem três elementos distintos na molécula. Ex.: H₂SO₄, H₄P₂O₇, HBrO.

Quaternários – Ácidos que possuem quatro elementos distintos na molécula. Ex.: HSCN.

Quanto à presença de oxigênio

Hidrácidos

Não apresentam átomos de oxigênio em suas moléculas. Os hidrácidos têm fórmula geral **H_xE** e são caracterizados pela terminação **IDRICO** em sua nomenclatura.

Veja a relação dos principais hidrácidos:

HIDRÁCIDOS	
HF	ácido fluorídrico
HCl	ácido clorídrico
HBr	ácido bromídrico
HI	ácido iodídrico
H ₂ S	ácido sulfídrico
HCN	ácido cianídrico
HNC	ácido isocianídrico
H ₃ [Fe (CN) ₆]	ácido ferricianídrico
H ₄ [Fe (CN) ₆]	ácido ferrocianídrico

Oxiácidos

Ácidos que apresentam átomos de oxigênio em suas moléculas.

Para os oxiácidos, obedecemos à fórmula geral **H_xEO_y**.

Para apresentar a nomenclatura dos oxiácidos, precisamos utilizar os conceitos básicos de número de oxidação (N_{ox}), uma vez que a variação no NOX do elemento central (“E”, na fórmula geral) influencia na formulação e, conseqüentemente, na nomenclatura do oxiácido.

NÚMERO DE OXIDAÇÃO (N_{ox})

Substância	N _{ox}
Simplex	Igual a zero Ex.: H ⁰ , Ca ⁰ , Fe ⁰ , Ni ⁰ .
Íons	É a própria carga do íon Ex.: Ca ⁺² , S ⁻² , Br ⁻ , Al ⁺³
Substância Composta	A soma das cargas deve ser sempre igual a zero Ex.: H ₂ S O ₄ $\begin{matrix} +1 & +6 & -2 \\ +2 & +6 & -8 \end{matrix} = 0$
Íons compostos	A soma das cargas deve ser sempre igual à carga do íon composto. Ex.: (P O ₄) ⁻³ $\begin{matrix} +5 & -2 \\ +5 & -8 \end{matrix} = -3$

Para melhor compreender devemos ainda conhecer os N_{ox} de alguns elementos que apresentam carga fixa quando combinados com algum outro átomo.

FAMÍLIA	NOX
1A, Ag	1+
2A, Zn	2+
Al, Bi	3+
6A (direita)	2-
7A (direita)	1-