

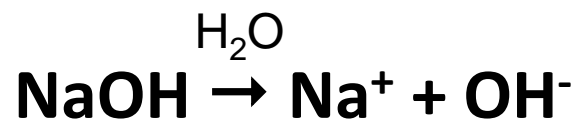
A petri dish containing a pile of white, crystalline base particles. The particles are irregular in shape, some appearing as small spheres and others as elongated, needle-like or plate-like structures. They are piled together in the center of the dish. The word "Bases" is overlaid in the center of the pile.

Bases

Talita M.

Propriedade das bases

- Adstringentes, sensação de oleosidade ao toque.
- Bases inorgânicas: **Metal + íon OH⁻ (hidroxila)**.
Exs.: NaOH, Ca(OH)₂ e Fe(OH)₃.
- Liberam OH⁻ quando colocados em água (**Base de Arrhenius**): **dissociação iônica das bases**



Ionização da amônia



- Escreva a dissociação para as outras bases!

Nomenclatura

Hidróxido de _____
Nome do cátion

Exemplos

NaOH Hidróxido de sódio

Zn(OH)₂ Hidróxido de zinco

Ca(OH)₂ Hidróxido de cálcio

Al(OH)₃ Hidróxido de alumínio

AgOH Hidróxido de prata

Elementos metálicos que formam mais de um cátion

| Elemento | Carga do cátion | | | |
|----------|-------------------------------|------------------|------------------|------------------|
| | +1 | +2 | +3 | +4 |
| Cobre | Cu ⁺ | Cu ²⁺ | | |
| Mercúrio | Hg ₂ ²⁺ | Hg ²⁺ | | |
| Ouro | Au ⁺ | | Au ³⁺ | |
| Ferro | | Fe ²⁺ | Fe ³⁺ | |
| Níquel | | Ni ²⁺ | Ni ³⁺ | |
| Cromo | | Cr ²⁺ | Cr ³⁺ | |
| Cobalto | | Co ²⁺ | Co ³⁺ | |
| Estanho | | Sn ²⁺ | | Sn ⁴⁺ |
| Chumbo | | Pb ²⁺ | | Pb ⁴⁺ |
| Manganês | | Mn ²⁺ | Mn ³⁺ | Mn ⁴⁺ |

Elementos metálicos que formam mais de um cátion

Como nomear as bases com esses cátions?

Hidróxido de _____ + carga do cátion em algarismos romanos
Nome do cátion

Exemplos

CuOH Hidróxido de cobre I Fe(OH)_2 Hidróxido de ferro II
CUPR**OSO** FERR**OSO**

Cu(OH)_2 Hidróxido de cobre II Fe(OH)_3 Hidróxido de ferro III
CÚPR**ICO** FÉRR**ICO**