

# Bases

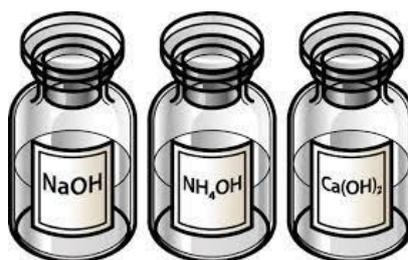
## BASES:

- Arrhenius: compostos que em meio aquoso sofrem dissociação iônica, liberando como único ânion o hidróxido (OH<sup>-</sup>)

- Nomenclatura: Hidróxido de .....

### - Classificação:

- Quanto à solubilidade em água:
  - muito solúveis: metais alcalinos e NH<sub>4</sub>OH
  - pouco solúveis: alcalino-terrosos
  - praticamente insolúveis: o resto
- Quanto ao grau de dissociação:
  - fortes: bases iônicas, dos grupos 1 e 2
  - fracas: demais grupos e NH<sub>4</sub>OH



- Número de hidroxilas: dependendo de grupo de hidroxilas (OH<sup>-</sup>) presentes, são classificadas em: monobases (1 hidroxila), dibases (duas hidroxilas), tribases (três grupos de hidroxilas) e tetrabases (4 hidroxilas)

- Grau de dissociação: classificadas em bases fortes (boa eletricidade e maior poder de dissociação) e as bases fracas (caráter molecular e eletrólitos fracos não são boas condutoras de eletricidade)

- Solubilidade em água: classificadas em solúveis (compostas por metais alcalinos), insolúveis e pouco solúveis (metais alcalinos-terrosos)

### - Características:

- Sabor adstringente, cáustico, amargo
- pH superior a 7
- conduzem eletricidade em meio aquoso
- em altas temperaturas desintegram-se

