

**1^a
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PI1



PROFESSOR (A):

**JURANDIR
SOARES**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



CONTEÚDO:

BASES



TEMA GERADOR:

**ARTE
NA ESCOLA**



DATA:

31.10.2019

ROTEIRO DE AULA

FUNÇÕES INORGÂNICAS

PROGRAMA DE MEDAÇÃO TECNOLÓGICA

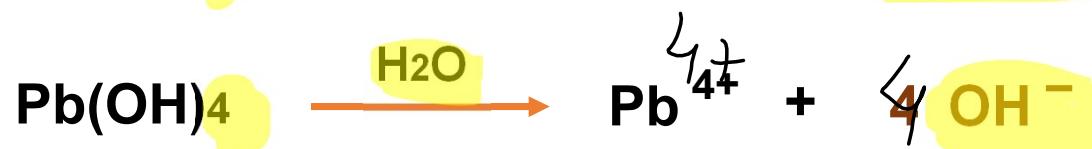
BASES ou HIDRÓXIDOS



Conceito de ARRHENIUS

Segundo ARRHENIUS

toda substância que em solução aquosa
sofre **dissociação iônica**, libertando como
ânion, apenas o íon OH^- , é uma
BASE ou HIDRÓXIDO



Classificação das Bases

1) Quanto ao número de oxidrila

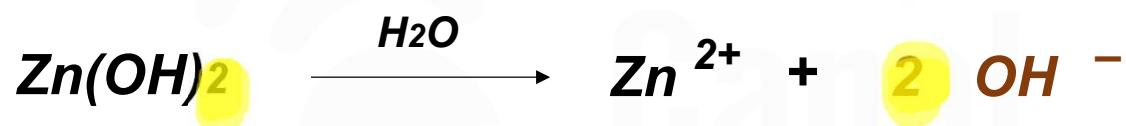
MONOBASES

Na dissociação, a molécula libera apenas uma oxidrina (hidroxila)



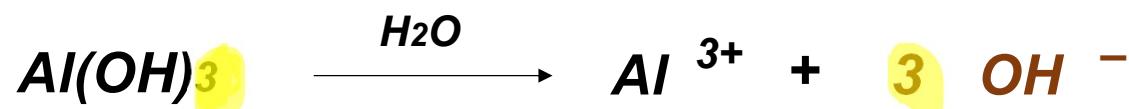
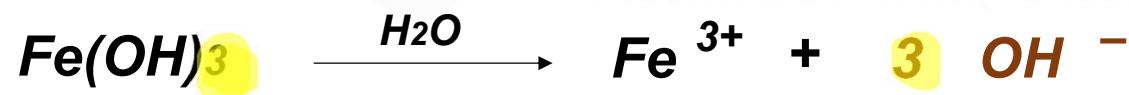
DIBASES

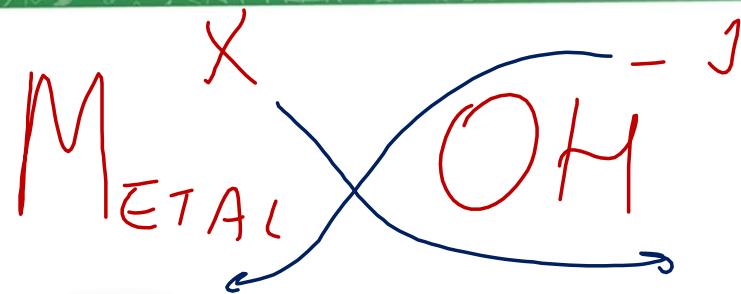
Na dissociação, a molécula libera duas oxidrillas.



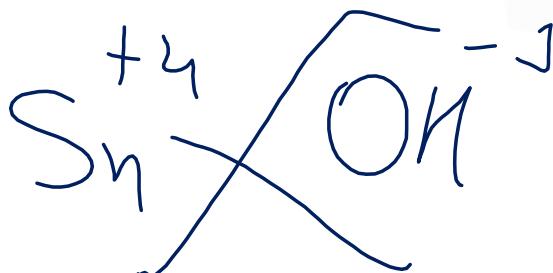
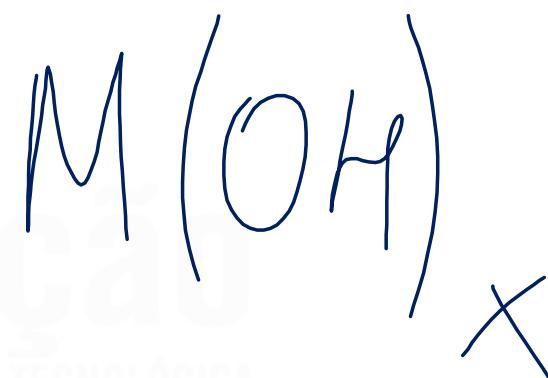
TRIBASES

Na dissociação, a molécula libera três oxidrillas.



TETRABASES

*Na dissociação, a molécula liberta quatro oxidrila*s



2) Quanto à força

FORTES

São as bases em que a oxidrina se liga a um **metal alcalino ou alcalino terroso**



1A

L
Na
K
Rb

2A

Be
Mg
Ca

CA

Fr

Sn

Ba
Ra

FRACAS

São as bases em que a oxidrina se liga aos demais cátions



3) Quanto à solubilidade em água

SOLÚVEIS

JA

São as bases em que a **oxidrila** se liga a um **metal alcalino ou o hidróxido de amônio**



{ FRACA
SOLÚVEL

POUCO SOLÚVEL

São as bases em que a **oxidrila** se liga a um **metal alcalino terroso**

2A



PRATICAMENTE INSOLÚVEIS

São as **demais bases**



01) A base **LiOH** pode ser classificada como :

- a) monobase, forte e insolúvel.
- b) monobase, fraca e insolúvel.
- c) dibase, forte e solúvel.
- d) tribase, fraca e insolúvel.
- e) monobase, forte e solúvel.

L
1
1A

LiOH: Tem uma oxindrila  **monobase**

O cátion é metal alcalino  **forte e solúvel**

02) A base **mais forte** entre as citadas abaixo é:

- a) AgOH.
- b) NH₄OH.
- c) Fe(OH)₃.
- d) KOH.
- e) Zn(OH)₂.

JA

L

Na

K

Rb

Cs

Fr

A base mais forte, entre as citadas abaixo,
é a que apresenta um metal alcalino (KOH)

FORTE / SOLÚVEL

KOH

HIDRÓXIDO DE POTÁSSIO