

**1ª
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 MEDIAÇÃO 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 oxidrilas

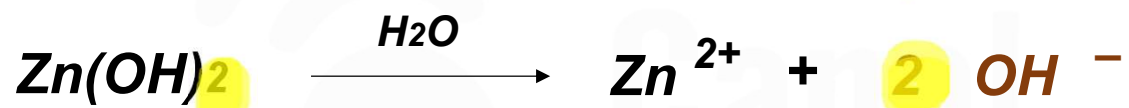
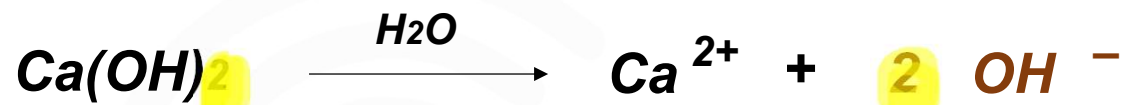
MONOBASES

Na dissociação, a molécula liberta apenas uma oxidrila (hidroxila)



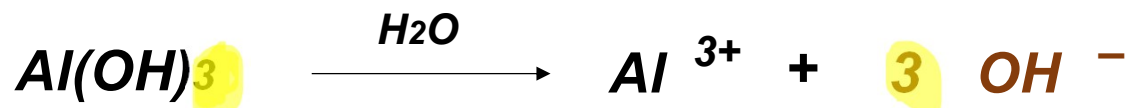
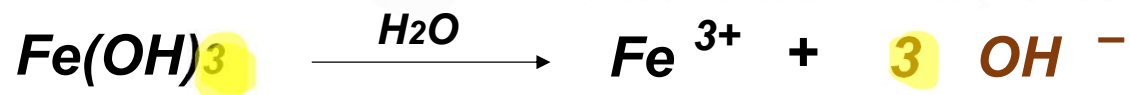
DIBASES

Na dissociação, a molécula liberta **duas oxidrilas**

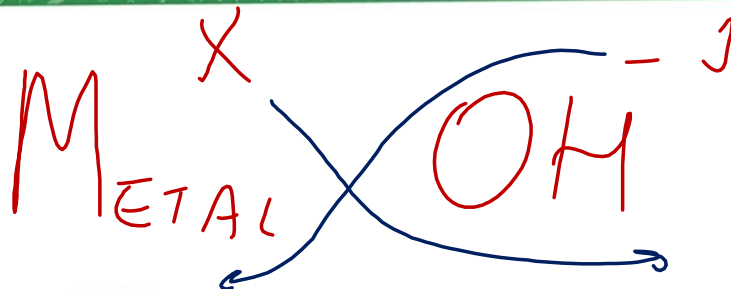


TRIBASES

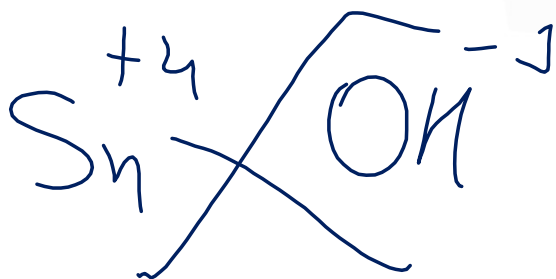
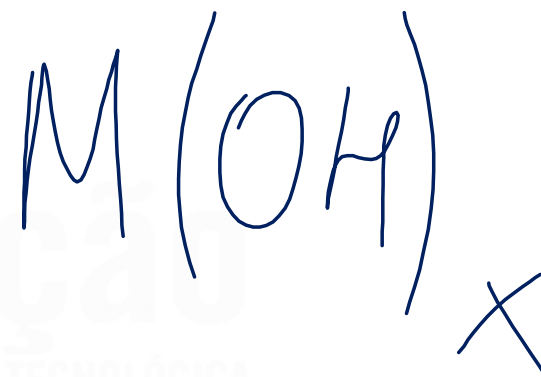
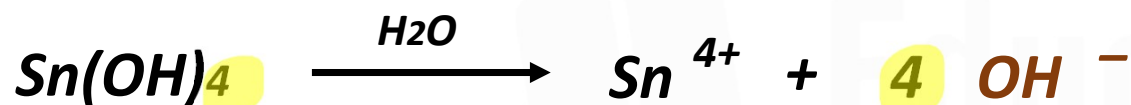
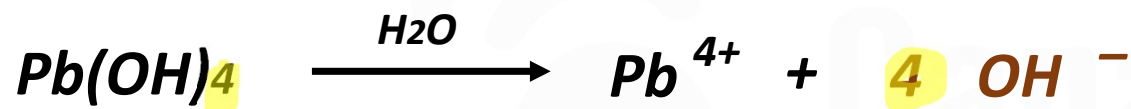
Na dissociação, a molécula liberta **três oxidrilas**



TETRABASES



Na dissociação, a molécula liberta **quatro** oxidrilas



2) Quanto à força

FORTES

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



1A

Li

Na

K

Rb

Cs

Fr

2A

Be

Mg

Ca

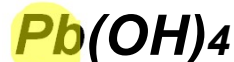
Sr

Ba

Ra

FRACAS

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



3) Quanto à solubilidade em água

SOLÚVEIS

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



JA
FRACA
SOLÚVEL

POUCO SOLÚVEL

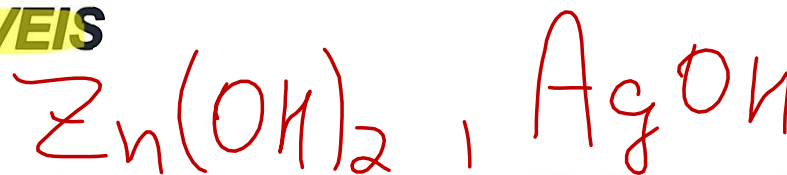
São as bases em que a **oxidrila** se liga a um **metal alcalino terroso**



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.



LiOH: Tem uma oxidrila \Rightarrow monobase
O cátion é metal alcalino \Rightarrow forte e solúvel

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

a) AgOH .

b) NH_4OH .

c) $\text{Fe}(\text{OH})_3$.

d) **KOH** .

e) $\text{Zn}(\text{OH})_2$.

JA

Li

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