

# Lista zero, zero dúvida

Sais S óxides

1)

a)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ : sulfato de sódio

solúvel

neutro (sem hidrólise)

b)  $\text{CaSO}_4$ : sulfato de cálcio

insolúvel

hidrólise básica

c)  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ : nitrato de báscio

solúvel

neutro (sem hidrólise)

d)  $\text{AlPO}_4$ : fosfato de alumínio

insolúvel

hidrólise ácida

e)  $\text{FeCl}_2$ : cloreto de ferro II

ou

Cloreto ferroso

solúvel

hidrólise ácida

f)  $\text{KClO}_3$ : clorato de potássio

solúvel

neutro (sem hidrólise)

g)  $\text{NaHCO}_3$ : bicarbonato de sódio

ou

hidrogencarbonato de sódio

ou

carbonato ácido de sódio

solúvel

hidrólise básica

h)  $\text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot \text{HF}$ : fluoreto básico de Bárlio

ou

hidroxifluoreto de Bárlio

insolúvel

hidrólise básica

i)  $\text{Al}(\text{OH})_2\text{NO}_3$ : nitrato dibásico de alumínio

ou

di-hidróxinitrato de alumínio

solúvel

hidrólise ácida

# Lista zero, zero dúvida

Sóis só óxidos

1)

j)  $\text{KH}_2\text{PO}_4$ : fosfato diácido de potássio  
ou  
di hidrogênio fosfato de potássio  
solúvel  
hidrólise básica

K)  $\text{NaH}_2\text{PO}_4$ : hipofosfito de sódio  
solúvel  
hidrólise básica

2)

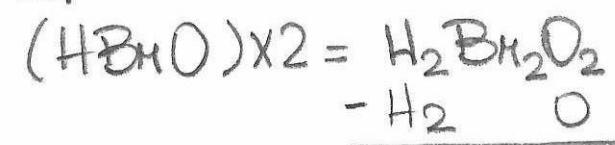
- a) óxido de cálcio (básico)
- b) tri óxido de enxofre / amônido sulfúrico (ácido)
- c) óxidos de alumínio (anfôteros)
- d) peróxido de hidrogênio (peróxido)
- e) óxido ferroso ou óxido de ferro II (básico)
- f) óxido cuproso ou óxido de cobre I (básico)
- g) pentóxido de dinitrogênio / amônido nítrico (ácido)
- h) monóxido de nitrogênio (neutro)
- i) óxido de zinco (anfôtero)

# Lista zero, zero dividas

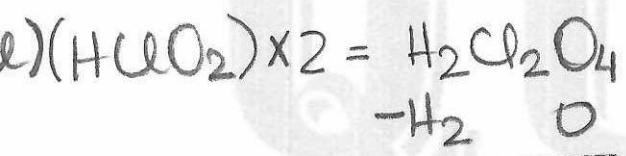
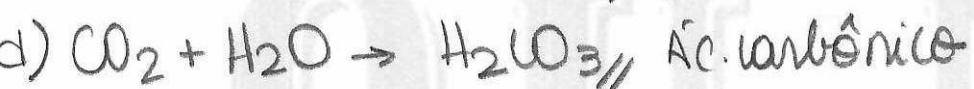
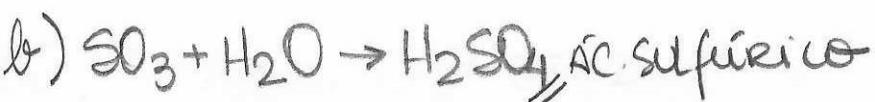
SÓIS SÓ OXÍDOS

3)

a)

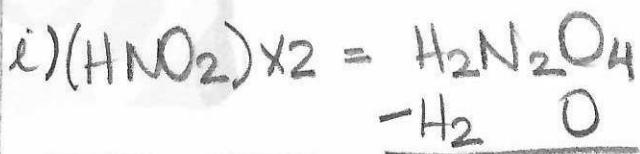
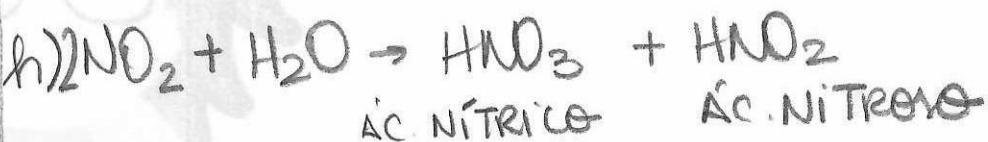


$\text{Br}_2\text{O} //$   
amidnido hipobromoso



$\text{Cl}_2\text{O}_3 //$

amidnido cloroso



$\text{N}_2\text{O}_3 //$  amidnido nitroso