

Potencial de Redução

Parte I

Lista zero, zero dúvidas

1)

a) flúor (F_2)

b) Lítio (Li^+)

c) ↑ melhor redutor } Li^0
↑ oxida
↓ ER

d) ↑ melhor oxidante } F_2
↑ Reduz
↑ ER

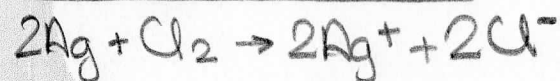
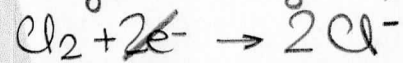
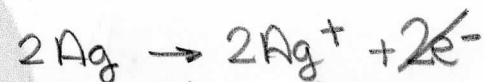
e) o flúor (F_2)

f) o lítio (Li^0)

2)

a)

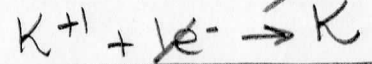
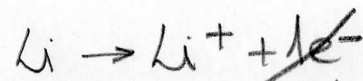
Prata ↓ ER oxidação
Cloro ↑ ER Redução



b)

Lítio ↓ ER oxidação

Potássio ↑ ER Redução

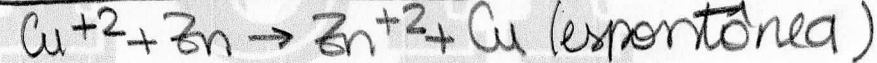
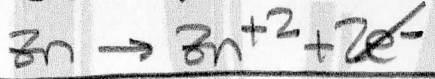


c)

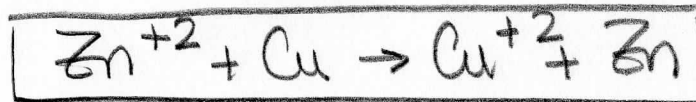
a espontânea é:

cobre ↑ ER Redução

zinco ↓ ER oxidação



a não espontânea é o contrário

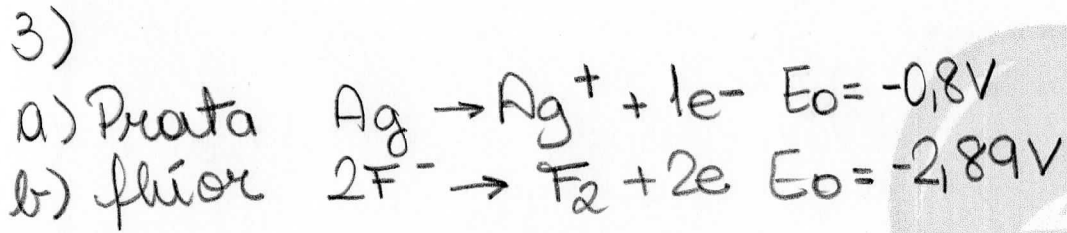


Luana Matsunaga - @quimicadaluana

Potencial de redução

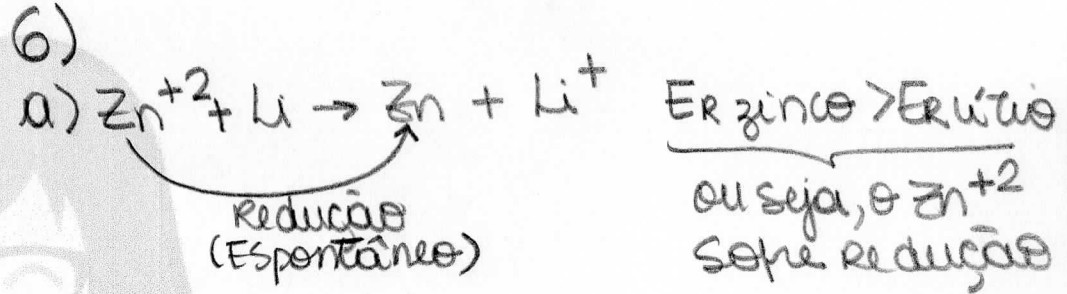
Parte II

Lista zero, zero dívidas

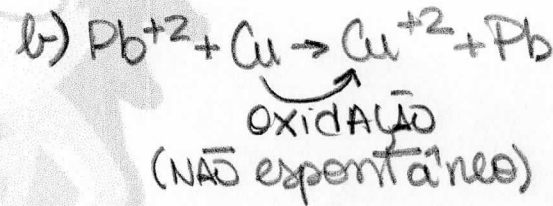


4) Quem sofre redução são as espécies que recebem e^- na semi reação
 H^+ ; Pb^{+2} ; Cl_2 ; } formas oxidadas
(\uparrow NOX)

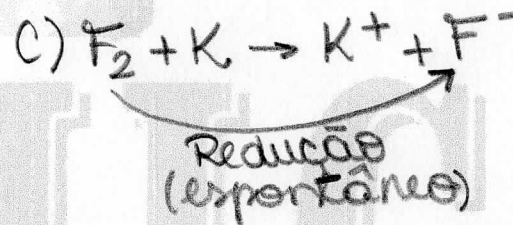
5) Quem sofre oxidação são as espécies que doam e^- na semi reação
 Ag ; H_2 ; F^- ; Zn } formas reduzidas
(\downarrow NOX)



$E_{\text{Zn}} > E_{\text{Li}}$
ou seja, o Zn^{+2} sofre redução



$E_{\text{Cu}} > E_{\text{Pb}}$
ou seja, o Cu^{+2} é que sofreria redução



$E_{\text{F}} > E_{\text{K}}$
ou seja, o F_2 sofre redução

Potencial de Redução

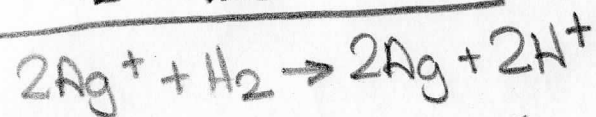
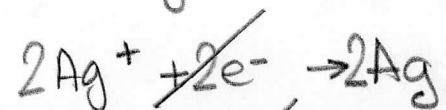
Parte III

Lista zero, zero dúvidas

6)

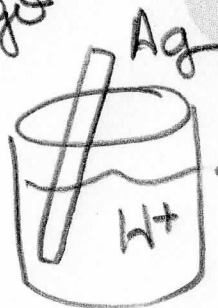
d)

Prata ↑ ER Redução
hidrogênio ↓ ER oxidação



espontâneo
é ter: Ag^+ e H_2

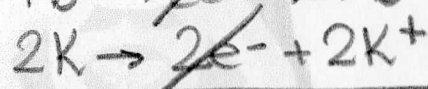
logo



não é espontâneo

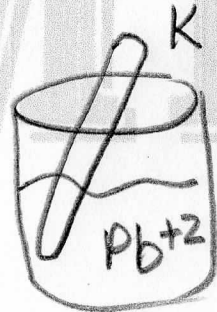
e)

Potássio ↓ ER oxidação
chumbo ↑ ER Redução



espontâneo
é ter: Pb^{2+} e K

logo



é espontâneo