

Dicas de Oxidação e redução

Categoria : Química

Publicado por [Aline](#) em 28/5/2007

Para dominar o assunto oxidação e redução seria importante vc dominar as regras de cálculo de NOX. Aí vão As mais importantes.

1.Nas substâncias simples os átomos têm sempre NOX = 0

Ex. H₂, O₃, Na, Al...

2 Os Alcalinos (1 A) Li, Na, K, Rb, Cs, Fr, quando ligados a outros átomos têm sempre Nox = +1.

Os mais importantes estão em negrito. Frase idiota para guarda-los: Li Na Kasa de Rubens Coisas Frenéticas .

3 Os Alcalino-Terrosos (2 A) Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra Quando ligados a outro átomo, têm sempre

NOX = +2 Frase: Bete Magrela Cantou o Sr. Barão

4 Os Halogênios (7 A) F,Cl, Br, I, At , SOMENTE QUANDO ESTÃO NA PONTA DIREITA DE UMA FÓRMULA, têm NOX = -1 Frase: Foi Clóvis Bornay que Induziu Atenas. Clóvis Bornay é uma bicha que foi famosa faz muito tempo, vc não deve Ter conhecido.

5 Oxigênio = -2

6 Zinco = +2

7 Alumínio = +3

8 Prata = +1

9 Hidrogênio = +1

10 Para Calcular o NOX de um elemento que não está na regra basta lembrar que A soma de TODOS os nox em uma substância é igual a 0.

Cr Cl₃

Exemplo: CrCl₃ O Cloro está na regra, seu nox é igual a -1, como são 3 Cloros o total de cargas negativas é igual a -3 , certo? Para saber o nox do Bromo basta descobrir o número que somado nesta substância será +3.

x 3

-3 = 0

Agora algumas dicas sobre Oxidação e redução.

Guarde: OXIDAÇÃO = PERDER ELÉTRONS REDUÇÃO = RECEBER ELÉTRONS

Portanto reação de Oxid. e Redução é a reação onde alguém perde (doa) elétrons e alguém recebe estes elétrons.

Para saber quem Doa e quem recebe basta calcular os nox de todos que participam de uma reação

