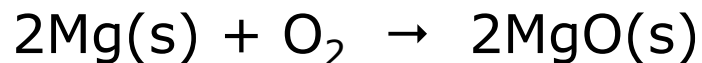
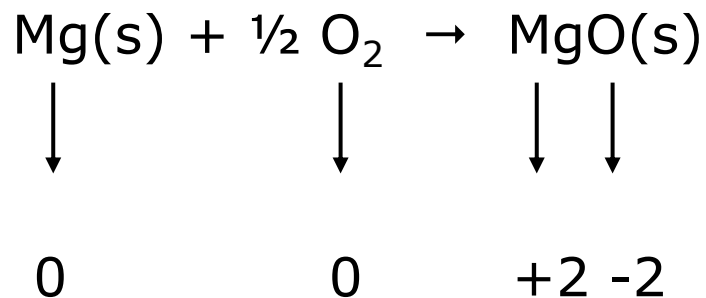
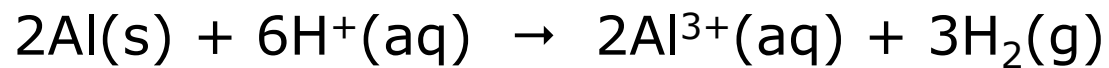
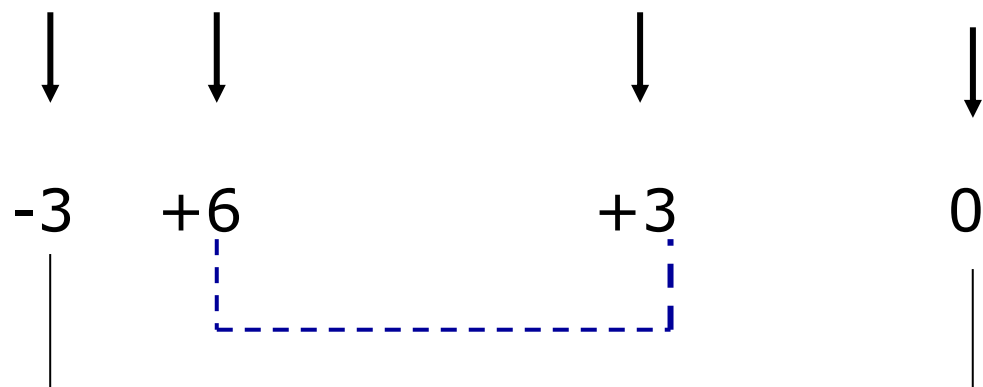
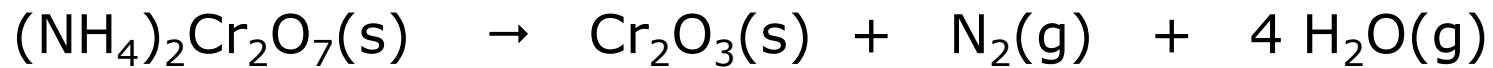


Reações com transferência de elétrons

Reações Redox

Na parte experimental já fizemos várias reações redox:

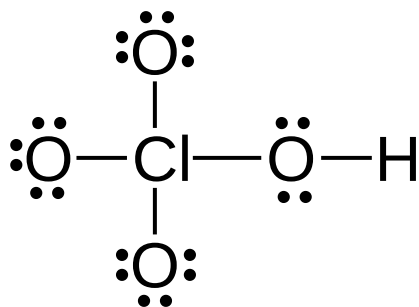




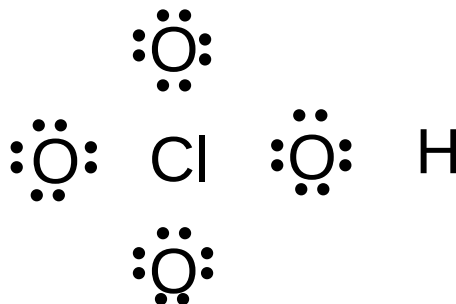
Números de Oxidação

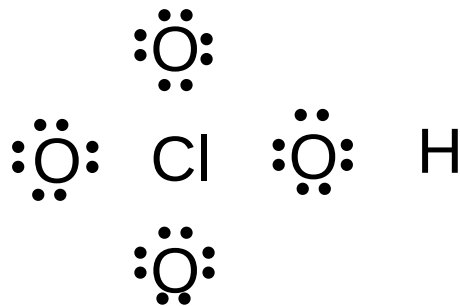
Números de Oxidação $\neq$ Carga Formal

Números de oxidação: à partir da estrutura de Lewis



Se todos os elétrons de ligação estiverem no átomo mais eletronegativo





Cálculo do número de oxidação:

O:

$$6 - (8) = -2$$

Cl:

$$7 - (0) = +7$$

H:

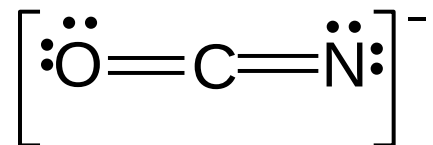
$$1 - (0) = +1$$

Soma dos números de oxidação:

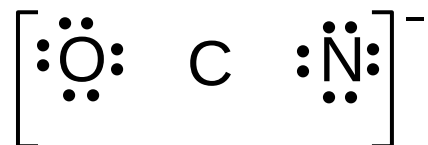
$$\Sigma = (-2 \times 4) + 7 + 1$$

$$\Sigma = -8 + 7 + 1 = 0$$

Cianato: OCN^-



Se todos os elétrons de ligação estiverem no átomo mais eletronegativo



Cálculo do número de oxidação:

O:

$$6 - (8) = -2$$

C:

$$4 - (0) = +4$$

N:

$$5 - (8) = -3$$

Soma dos números de oxidação:

$$\Sigma = -2 + 4 - 3 = -1$$