

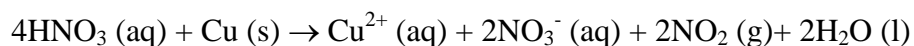
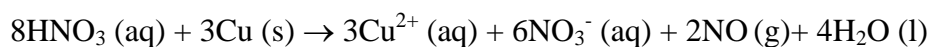
# REACÇÃO QUÍMICA ENTRE O ÁCIDO NÍTRICO E O COBRE

## INTRODUÇÃO

Há uma grande diversidade de reacções químicas em que não é preciso fornecer energia para elas ocorrerem. Muitas vezes, para uma reacção química ocorrer basta juntar duas ou mais substâncias. Estas substâncias devem possuir uma determinada afinidade química selectiva resultante da energia potencial e da estrutura química das substâncias a juntar.

A junção de ácido nítrico concentrado a cobre sólido provoca a sua dissolução transformando-se numa solução corada verde que contém nitrato de cobre (II) e em monóxido e dióxido de azoto que são gases de cor castanho amarelado. A cor verde da solução é produzida pela combinação da cor azul do ião  $\text{Cu}^{2+}$  aquoso com a cor castanha amarelada do dióxido de azoto dissolvido.

A reacção entre o cobre e o ácido nítrico é traduzida pelas seguintes equações químicas:



Esta actividade teve por base uma proposta de Maciel e Miranda (2002).