

# Quimifirst - Relatório de Termoquímica



**Experimento 1** - Obtenção do hidrogênio. Colocar alguns pedaços de **papel alumínio** em um tubo de ensaio; Acrescentar algumas gotas de solução de **ácido clorídrico 2,4 mol.L<sup>-1</sup>** e tampar rapidamente e levemente o tubo de ensaio com uma rolha; Observar por alguns instantes os acontecimentos e anotar; Liberar o gás próximo às chamas do fósforo e anotar o que acontece (**Este procedimento deve ser feito sob supervisão do professor ou laboratorista**).

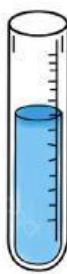
**Experimento 2** – Mistura água e ureia. Esse experimento consiste no preparo de uma solução aquosa de uréia. Uma porção de ureia será adicionada a um tubo de ensaio contendo água a temperatura ambiente e a variação de temperatura observada por meio do contato físico.



**Experimento 3** – Dissolução do bicarbonato de sódio. Esse experimento consiste no preparo de uma solução aquosa de bicarbonato de sódio ( $\text{NaHCO}_3$ ). Uma porção do sal será adicionada a um tubo de ensaio contendo água a temperatura ambiente e a variação de temperatura observada por meio do contato físico.



**Experimento 4** - Colocar alguns pedaços de **zinc em pó** em um tubo de ensaio; Acrescentar algumas gotas de solução de **ácido clorídrico 2,4 mol.L<sup>-1</sup>**; Observar por alguns instantes os acontecimentos e anotar.



**Experimento 5** – Transferir uma espátula cheia de Sulfato de Cobre ( $\text{CuSO}_4$ ) para o tubo de ensaio e acrescentar 1mL de água. Observar por alguns instantes os acontecimentos e anotar.

Bom Estudo!!!

Prof. Ana (QuimicAna)