



Quimifirst - Relatório de Termoquímica



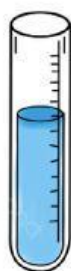
Experimento 1 - Obtenção do hidrogênio. Colocar alguns pedaços de **papel alumínio** em um tubo de ensaio; Acrescentar algumas gotas de solução de **ácido clorídrico $2,4 \text{ mol.L}^{-1}$** e tampar rapidamente e levemente o tubo de ensaio com uma rolha; Observar por alguns instantes os acontecimentos 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 (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 **zinco em pó** em um tubo de ensaio; Acrescentar algumas gotas de solução de **ácido clorídrico $2,4 \text{ mol.L}^{-1}$** ; Observar por alguns instantes os acontecimentos e anotar.



Experimento 5 – Transferir uma espátula cheia de Sulfato de Cobre (CuSO_4) para o tubo de ensaio e acrescentar 1mL de água. Observar por alguns instantes os acontecimentos e anotar.

Bom Estudo!!!

Profa. Ana (QuimicAna)