

# RELATÓRIO

## EXP. 6 – Propriedades dos Não-Metais

*Data de entrega: próxima aula de laboratório*

### Parte I: Obtenção de oxigênio

- a) Explique o gerador de oxigênio utilizado na aula e escreva as equações balanceadas das semi-reações e da reação global entre o permanganato e o peróxido de hidrogênio.
- b) Quando todo o permanganato adicionado tiver reagido, o gerador para de funcionar? Explique.

### Parte II: Reações de não metais com oxigênio

- a) Que produtos se formam em cada uma das reações? Descreva suas principais observações experimentais em cada caso. Justifique através dos testes de identificação realizados e escreva todas as equações balanceadas correspondentes.
- b) Por que o fósforo branco deve ser armazenado sob água e o fósforo vermelho não? Justifique com base nas estruturas das duas variedades alotrópicas.

Indique a bibliografia utilizada