

Actividade Experimental n.º 5

Como identificar uma transformação química?**Objectivo:**

Identificar diferentes transformações químicas.

Introdução:

Já aprendeste que as substâncias têm propriedades químicas. Estas propriedades podem ser identificadas através de transformações químicas. Durante uma transformação química há alterações nas propriedades das substâncias iniciais conduzindo à formação de novas substâncias com propriedades diferentes.

Ocorre uma transformação química sempre que:

- se formar uma substância com cor, a partir de outras incolores;
- se observar uma mudança de cor quando as substâncias reagem;
- se formarem um ou mais gases a partir de um líquido;
- se formar um gás a partir da junção de um líquido e de um sólido;
- se formar um sólido a partir de dois líquidos;
- se se verificarem alterações na temperatura.
- etc.

Uma transformação química também é chamada de reacção química. Vamos ver alguns exemplos de reacções químicas.

Parte 1**Material:**

solução de sulfato de cobre anidro	2 gobelés
solução de hidróxido de sódio	

Procedimento:

- Juntar 20 ml de solução sulfato de cobre anidro na solução de hidróxido de sódio.

Registo de dados:

Escreve o que observaste.

Em a mudança da cor. tinhamos numa solução de sulfato de cobre de anidro e a na outra solução de hidróxido de sódio que ficou com a cor azul.

Aplicação do trabalho:

Escreve aqui a equação de palavras.

sulfato de cobre anidro + hidróxido de sódio → sulfato de sódio e hidróxido de cobre.

Parte 2**Material:**

solução de sulfato de zinco	2 eléctrodos	1 pilha
1 gobelé	fios de ligação	

Procedimento:

- Mergulhar os eléctrodos na solução de sulfato de zinco.
- Ligar com os fios de ligação à pilha.

Registo de dados:

Escreve o que observaste.

Immersemos uma solução de sulfato de cobre onde o professor mergulhou os metais na solução um ficou preto e o outro libertou gases

Aplicação do trabalho:

Escreve aqui a equação de palavras.

Sulfato de zinco + água \rightarrow hidrogénio + zinco

Parte 3**Material:**

tira de magnésio	1 gobelé
1 vidro de relógio	isqueiro

Procedimento:

- Com o isqueiro acender a tira de magnésio.
- Colocar a tira de magnésio e colocar o vidro de relógio por cima.

Registo de dados:

Escreve o que observaste.

O professor com um isqueiro acendeu uma tira de magnésio e colocou a tira por cima e o magnésio denegreou.

Aplicação do trabalho:

Escreve aqui a equação de palavras.

Magnésio + oxigénio \rightarrow óxido de magnésio.