



## CFQ 7 – Transformações dos materiais - Resolução

### Transformações físicas e químicas

#### Exercício 1

##### 1.1- Transformações químicas:

São transformações que conduzem à formação de novas substâncias, pois levam à alteração das propriedades características das substâncias iniciais.

Transformações físicas:

São transformações que não provocam alterações nas propriedades características das substâncias.

##### 1.2-

TRANSFORMAÇÕES QUÍMICAS	TRANSFORMAÇÕES FÍSICAS
Fotossíntese	Fusão do chumbo
Cozer uma batata	Ferver água
Acender um fósforo	Triturar o papel
Electrólise da água	
Formação da ferrugem no ferro	

#### Exercício 2

2.1- O calor (temperatura e aquecimento).

2.2- Termólise

#### Exercício 3

3.1- Electricidade (energia que passa sob a forma de electricidade)

3.2- Electrólise

#### Exercício 4

4.1- A luz.

4.2- Reacções, transformações fotoquímicas.

## Exercício 5

Já deves ter observado cozinheiros a bater claras em castelo. O que acontece neste caso, é uma transformação química por acção **mecânica**. Este tipo de transformação pode ocorrer por **fricção**, sendo um exemplo o acender de um fósforo, ou por **choque**, como no caso da nitroglicerina, substância líquida muito instável que quando se atira uma gota ao chão, esta explode.

## Exercício 6

**6.1-** 1-Reagentes                      2-Produtos

**6.2-** Junção de substâncias

**6.3-** Sim existe afinidade química, porque o sódio e a água reagem.

**6.4-** Uma reacção ou equação química.