



## CFQ 9 – Classificação dos materiais

### A Tabela periódica - Resolução

#### Exercício 1

B – Cloreto de potássio.

#### Exercício 2

A - Hidróxido de sódio e hidrogénio.

#### Exercício 3

C - Cl - Br - I

#### Exercício 4

**Verdadeiro A** - Os metais alcalinos reagem rapidamente com o oxigénio do ar.

**Falso B** - Os metais alcalinos não reagem com a água, formando hidróxidos.

**Falso C** - As moléculas dos halogéneos são triatómicas.

**Verdadeiro D** - Os halogéneos reagem facilmente com os metais alcalinos.

**Verdadeiro E** - Os gases nobres são quimicamente inertes.

**Falso F** - Os gases nobres existem na atmosfera em grande quantidade..

#### Exercício 5

A - Os elementos dispõem-se na tabela periódica segundo a ordem crescente do seu **número atómico**.

B - As linhas horizontais que constituem a Tabela Periódica chamam-se **períodos**.

C - As linhas verticais que formam a Tabela Periódica chamam-se **grupos**.

D - Os elementos do mesmo grupo têm propriedades químicas **semelhantes**.

#### Exercício 6

Duas propriedades físicas:

Apresentam brilho metálico; Os pontos de fusão são geralmente elevados

Duas propriedades químicas:

É possível graduar uma escala de reactividade dos metais com a água e o oxigénio;

Formam iões positivos em soluções aquosas.



## Exercício 7

A										B	
							D			F	
G	H							E			
J			....	....		L			M		N
			....	....							

7.1. – G,H,E ou J,L,M ou J,M,N ou L,M,N ou J,L,N

7.2. – Quaisquer dois de: A,B,D,F,E,M,N

7.3. – H

7.4. – E

7.5. – 19

7.6. - E

7.7. – J ou L ou M ou N

7.8. - L

7.9. – G,J

7.10. – 2:8:2

7.11 – B,F,N

7.12 – É um halogéneo: E