

## CFQ 9 – Classificação dos materiais - Resolução

### A constituição do átomo

#### Exercício 1

Os átomos são constituídos por...

**C** - um núcleo com protões e neutrões e, à volta dele, electrões.

#### Exercício 2

Corpúsculo	Nº Protões	Nº Neutrões	Nº Electrões
<b>A</b>	8	9	7
<b>B</b>	9	10	9
<b>C</b>	11	10	12
<b>D</b>	10	11	11

Um ião positivo: Corpúsculo A. Porque o número de protões (carga positiva) é maior que o número de electrões (carga negativa).

Um ião negativo: Corpúsculo C ou D. Porque o número de electrões é superior ao número de protões.

#### Exercício 3

Completa o quadro seguinte:

Átomo do elemento	Nº de protões	Nº de electrões	Nº de neutrões	Nº atómico	Nº de massa	Ião esperado
Flúor (F)	9	<b>9</b>	<b>10</b>	<b>9</b>	19	<b>F<sup>-</sup></b>
Sódio (Na)	11	<b>11</b>	12	<b>11</b>	<b>23</b>	<b>Na<sup>+</sup></b>
Cloro (Cl)	<b>17</b>	<b>17</b>	18	17	<b>35</b>	<b>Cl<sup>-</sup></b>

Nota:

Num átomo, o número de protões é igual ao número de electrões.

O número atómico é igual ao número de protões.

O número de massa é igual à soma do nº de protões com o nº de neutrões.