

CORREÇÃO DO TESTE DE FQ

4. Considera as representações dos átomos X, Y e W, em que as letras que não são os verdadeiros símbolos químicos.



4.1. Indica a constituição do átomo T. **11 prótons, 12 neutrões e 11 eletrões**

4.2. Escreve a distribuição eletrónica do átomo Y. **2-8-8-2**

4.3. Indica qual o número atómico e o número de massa do átomo X. **8/17**

4.4. Indica a carga nuclear do átomo X. **+ 8**

4.5. Indica qual é o ião mais provável de W. **T⁺**

4.6. Quantos elementos químicos estão representados? **Justifica a tua resposta.**

Estão representados três elementos químicos, pois existem três números atómicos diferentes.

4.7. Quais os átomos isótopos? **Justifica.**

Os átomos isótopos são o X e o W, pois são átomos do mesmo elemento químico, ou seja com o mesmo número de prótons, que diferem apenas no número de neutrões.

5. Observa a tabela seguinte, onde as partículas representadas são átomos:

| Nome do Elemento | Representação simbólica | Nº de Massa | Nº Atómico | Nº de Neutrões | Nº de eletrões | Distribuição eletrónica | Ião Provável |
|------------------|-------------------------|-------------|------------|----------------|----------------|-------------------------|------------------|
| Magnésio | ${}^{23}_{22}\text{Mg}$ | 23 | 12 | 11 | 12 | 2-8-2 | Mg ²⁺ |
| Cloro | ${}^{35}_{17}\text{Cl}$ | 35 | 17 | 18 | 17 | 2-8-7 | Cl ⁻ |

5.1. Completa a tabela.

5.2. Escreve as respetivas distribuições eletrónicas dos iões magnésio e cloro.

Magnésio –2-8

Cloro – 2-8-8