



FÍSICA Y QUÍMICA 3º E.S.O.

T3-EL ÁTOMO

MASA ATÓMICA RELATIVA

Expresa todos los resultados redondeados a 2 decimales

1. El neón tiene 2 isótopos: uno de **masa atómica 20 uma** y abundancia del **90 %** y otro de **masa atómica 22 uma** y abundancia del **10 %**. ¿Cuál es la masa atómica relativa del neón?

Masa atómica relativa (Ne)= uma

2. El magnesio tiene 3 isótopos: **Mg- 24** con abundancia del **78,7 %**, **Mg- 25** con abundancia del **10,13 %** y **Mg- 26** con abundancia **11,17 %**. ¿Cuál es la masa atómica relativa del magnesio?

Masa atómica relativa (Mg)= uma

3. El cloro tiene dos isótopos: **Cl-35 en un 75,5 %** y **Cl-37 en un 24,5 %**. ¿Cuál es la masa atómica relativa del cloro?

Masa atómica relativa (Cl)= uma

4. Un elemento tiene 3 isótopos:
- a. uno de masa atómica **64 u con 6,41%** de abundancia
 - b. otro de masa atómica **66 u con 25,24%** de abundancia
 - c. otro de masa atómica **67 u con 68,33%** de abundancia

Calcula la masa atómica relativa de dicho elemento.

Masa atómica relativa = u

5. Un elemento tiene 3 isótopos:
- a. Uno de masa atómica **225 u con 21,56%** de abundancia
 - b. otro de masa atómica **227 u con 24,28%** de abundancia
 - c. otro de masa atómica **228 u con 54,14%** de abundancia

Calcula la masa atómica relativa de dicho elemento.

Masa atómica relativa = u

Consulta la tabla periódica e indica de qué elemento se trata

6. Un elemento tiene 3 isótopos:
- a. Uno de masa atómica **215 u con 45,23%** de abundancia
 - b. otro de masa atómica **217 u con 13,82%** de abundancia
 - c. otro de masa atómica **218 u con 40,94%** de abundancia

Calcula la masa atómica relativa de dicho elemento.

Masa atómica relativa = u