

TALLER No. 1: MASA ATÓMICA RELATIVA/MASA ATÓMICA PROMEDIO - 1BGU C



IMPORTANTE ANTES DE EMPEZAR: Expresa todos los resultados redondeados a 2 decimales.

¡¡¡Vamos a practicar...!!!

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 =

uma