



EJERCICIOS TEMA ISÓTOPOS
(Respuestas al final)

1. En el caso del Carbono 14 (^{14}C), escribe el número de protones, electrones y neutrones.

Protones_____ electrones_____ neutrones_____

2. Escribe la notación isotópica del isótopo que tiene 20 protones y 22 neutrones

3. Si un átomo tiene 12 protones y su masa atómica es 24 ¿ cuántos neutrones tiene?

Número de neutrones_____

4. Dibuja el esquema de un átomo de oxígeno 16 indicando el número de protones, electrones y neutrones (Realiza el dibujo de un átomo en el cual aparezca en el núcleo representados el número correcto de protones y neutrones, alrededor del núcleo ubica el número correcto de electrones. Utilizar diferente color para representar cada una de las partículas subatómicas).

5. Un átomo tiene 26 protones ¿Cuántos electrones tiene si es neutro?

Número de electrones _____

6. Nombre de los tres isótopos del hidrógeno y escribe su notación isotópica

a) _____ _____ _____

7. ¿Qué diferencia hay entre el isótopo. ^1H Y ^2H ?

R= _____

8. Si un isótopo de fósforo tiene 15 protones y 17 neutrones ¿Cuál es su masa atómica?

Su masa atómica es de _____uma

9. ¿ Cuántos protones, electrones y neutrones tiene este isótopo del Uranio? ^{235}U

Protones_____ electrones_____ neutrones_____

10. Si un isótopo tiene 10 neutrones y 12 electrones ¿ Cuántos protones tiene y que elemento es?

Se trata del elemento _____ y cuenta con _____ protones.

auxilioescolar
EJERCICIOS TEMA ISÓTOPOS
RESPUESTAS

1. En el caso del Carbono 14 (^{14}C) , escribe el número de protones, electrones y neutrones.

Protones. **6.** Electrones. **6** neutrones. **8**

2. Escribe la notación isotópica del isótopo que tiene 20 protones y 22 neutrones



3. Si un átomo tiene 12 protones y su masa atómica es 24 ¿ cuántos neutrones tiene?

R= Número de neutrones. **12**

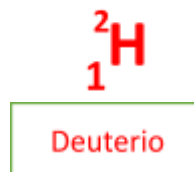
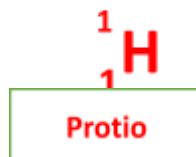
4. Dibuja el esquema de un átomo de oxígeno 16 indicando el número de protones, electrones y neutrones (Realiza el dibujo de un átomo en el cual aparezca en el núcleo representados el número correcto de protones y neutrones, alrededor del núcleo ubica el número correcto de electrones. Utilizar diferente color para representar cada una de las partículas subatómicas).

Dibujo con **8 protones** y **8 electrones** en el núcleo.
8 electrones alrededor del núcleo

5. Un átomo tiene 26 protones ¿Cuántos electrones tiene si es neutro?

R = Número de electrones. **26**

6. Nombre de los tres isótopos del hidrógeno y escribe su notación isotópica



7. ¿Qué diferencia hay entre el isótopo. ^1H Y ^2H ?

R= ^1H no cuenta con neutrones, ^2H cuenta con un neutrón.

8. Si un isótopo de fósforo tiene 15 protones y 17 neutrones ¿Cuál es su masa atómica?

R= Su masa atómica es de **32** uma

9. ¿ Cuántos protones, electrones y neutrones tiene este isótopo del Uranio? ^{235}U

Protones **92**

electrones **92**

neutrones **143**

10. Si un isótopo tiene 10 neutrones y 12 electrones ¿ Cuántos protones tiene y que elemento es?

Se trata del elemento. **Mg. (Magnesio)** y cuenta con **12** protones.