Repaso de las tres primeras fichas

1. Completa la tabla:

Positiva	Sí	Neutrones	Negativa	Neutra	No

Pratículas subatómicas	Tienen carga	¿Tiene masa?
Protones		
Electrones		
		Sí

2. Completa con:

Neutra	Protones	Corteza	Electrones	Neutrones	Núcleo

a. Podemos encontrar electrones en la _____ del átomo.

b. Podemos encontra los neutrones en el _____ del átomo.

c. Podemos encontrar en el núcleo del átomo protones y _____.

d. Los neutrones tienen carga _____

e. Los _____ tiene carga pero no masa.

f. Los _____ tienen carga y masa.

LIVEWORKSHEETS

3. Completa con la palabra adecuada:

a. Por definición, el número másico es el número de _____ que posee en átomo de un determinado elemento químico.

b. Decimos que un átomo tiene carga neutra cuando coinciden el número de protones con el número de _____

c. Las partículas subatómicas que hay en la corteza del átomo tienen carga: _____ .

d. Los _____ tienen carga positiva y se encuentran el la _____ del átomo.

e. Los _____ son las partículas subatómicas de menor tamaño, tanto es así, que consideramos su masa despreciable si la comparamos con el resto de las partículas subatómicas.

f. Los neutrones tienen masas y carga _____ .

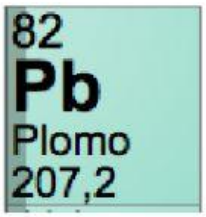
g. Obtenemos el número másico al sumar: protones y _____.

4. Observa las imágenes y contesta

a. ¿Cuántos protones tiene el plomo?

b. ¿Cuántos electrones tiene el plomo?

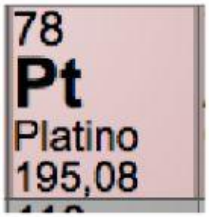
c. ¿Cuál es el número másico del plomo?



d. ¿Cuál es el número másico del platino?

e. ¿Cuántos neutrones tiene el platino?

f. ¿Cuántos electrones tiene el platino?



g. ¿Cuál es el número de neutrones del litio?

h. ¿Cuántos protones tiene el litio?

i. ¿Cuántos electrones tiene el litio?



LIVEWORKSHEETS

j. ¿Cuál es el número másico del zinc?

k. ¿Cuántos protones tiene el zinc?

l. ¿Cuántos electrones tiene el zinc?



m. ¿Cuál es el número atómico del yodo?

n. ¿Cuál es el número másico del yodo?

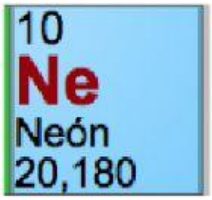
o. ¿Cuántos neutrones tiene el yodo?



p. ¿Cuál es el número atómico del neón?

q. ¿Cuántos electrones tiene el neón?

r. ¿Cuántos protones tiene el neón?



s. ¿Cuál es el número másico del azufre?

t. ¿Cuál es el número atómico del azufre?

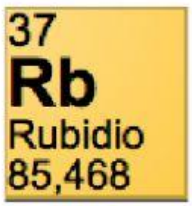
u. ¿Cuántos protones tiene el azufre?



v. ¿Cuántos protones tiene el rubidio?

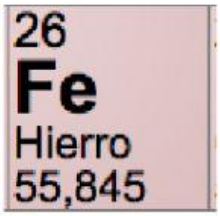
w. ¿Cuál es el número másico del rubidio?

x. ¿Cuántos electrones tiene el rubidio?



y. ¿Cuál es el número atómico del hierro?

z. ¿Cuántos electrones tiene el hierro?



LIVEWORKSHEETS

aa. ¿Cuál es el número másico del hierro?

5. Relaciona con flechas:

Metales	No ganan ni pierden electrones
No metales	Tienen tendencia a ganar electrones
Gases nobles	Tienen tendencia a perder electrones

6. Completa con la palabra adecuada:

a. Tienen tendencia a crear iones positivos: _____

b. Tienen tendencia a crear iones negativos: _____

c. No crean iones: _____

d. Los iones positivos también se conocen como: _____

e. Los iones negativos también se conocen como: _____

f. El número de protones de un elemento es su número _____

g. A la suma de protones y neutrones se la conoce como número _____

h. En la última columna de la tabla periódica encontramos los _____

i. A la parte de la izquierda de la tabla encontramos los _____

j. Los _____ comparten el número atómico pero no el másico.

7. Relaciona con flechas:

Enlace Metálicos	Une metales con no metales
Enlace iónico	Une no metales
Enlace covalente	Une metales

LIVEWORKSHEETS