

## Repaso de las tres primeras fichas

---

### 1. Completa la tabla:

Positiva	Sí	Neutrones	Negativa	Neutra	No

Prácticas subatómicas	Tienen carga	¿Tiene masa?
Protones		
Electrones		
		Sí

### 2. Completa con:

Neutra	Protones	Corteza	Electrones	Neutrones	Núcleo

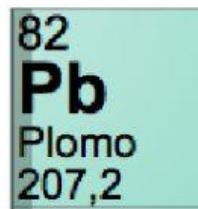
- Podemos encontrar electrones en la \_\_\_\_\_ del átomo.
- Podemos encontrar los neutrones en el \_\_\_\_\_ del átomo.
- Podemos encontrar en el núcleo del átomo protones y \_\_\_\_\_.
- Los neutrones tienen carga \_\_\_\_\_.
- Los \_\_\_\_\_ tiene carga pero no masa.
- Los \_\_\_\_\_ tienen carga y masa.

### 3. Completa con la palabra adecuada:

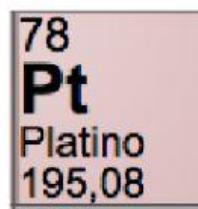
- Por definición, el número másico es el número de \_\_\_\_\_ que posee en átomo de un determinado elemento químico.
- Decimos que un átomo tiene carga neutra cuando coinciden el número de protones con el número de \_\_\_\_\_.
- Las partículas subatómicas que hay en la corteza del átomo tienen carga: \_\_\_\_\_.
- Los \_\_\_\_\_ tienen carga positiva y se encuentran en la \_\_\_\_\_ del átomo.
- 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.
- Los neutrones tienen masas y carga \_\_\_\_\_.
- Obtenemos el número másico al sumar: protones y \_\_\_\_\_.

### 4. Observa las imágenes y contesta

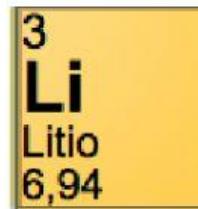
- ¿Cuántos protones tiene el plomo?
- ¿Cuántos electrones tiene el plomo?
- ¿Cuál es el número másico del plomo?



- ¿Cuál es el número másico del platino?
- ¿Cuántos neutrones tiene el platino?
- ¿Cuántos electrones tiene el platino?



- ¿Cuál es el número de neutrones del litio?
- ¿Cuántos protones tiene el litio?
- ¿Cuántos electrones tiene el litio?



- j. ¿Cuál es el número másico del zinc?
- k. ¿Cuántos protones tiene el zinc?
- l. ¿Cuántos electrones tiene el zinc?

30  
**Zn**  
Cinc  
65,38

- m. ¿Cuál es el número atómico del yodo?
- n. ¿Cuál es el número másico del yodo?
- o. ¿Cuántos neutrones tiene el yodo?

53  
**I**  
Yodo  
126,90

- p. ¿Cuál es el número atómico del neón?
- q. ¿Cuántos electrones tiene el neón?
- r. ¿Cuántos protones tiene el neón?

10  
**Ne**  
Neón  
20,180

- s. ¿Cuál es el número másico del azufre?
- t. ¿Cuál es el número atómico del azufre?
- u. ¿Cuántos protones tiene el azufre?

16  
**S**  
Azufre  
32,06

- v. ¿Cuántos protones tiene el rubidio?
- w. ¿Cuál es el número másico del rubidio?
- x. ¿Cuántos electrones tiene el rubidio?

37  
**Rb**  
Rubidio  
85,468

- y. ¿Cuál es el número atómico del hierro?
- z. ¿Cuántos electrones tiene el hierro?

26  
**Fe**  
Hierro  
55,845

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