

Sistema periódico

1. Clasifica en metais e non metais os elementos seguintes :

Fluor, litio, magnesio, cromo, cesio, iodo, hidróxeno, fósforo, xofre, sodio, calcio, estaño, cobre, prata, mercurio, bromo. Escribe o nome ou o número do grupo ó que pertence cada un.

2. Busca no sistema periódico o elemento cloro. Indica cal é o seu número atómico, a que grupo e período pertence e especifica si se trata dun metal ou un non metal. ¿ Que elementos terán propiedades parecidas ás do cloro.

3. Un elemento está situado no período 4 e no grupo 2. Indica de que elemento se trata, di si é un metal ou un non metal e indica o seu número atómico e a súa masa atómica. ¿ Que elementos terán propiedades parecidas ás súas?

4. Identifica o elemento que presenta as seguintes propiedades: é conductor da electricidade; o seus átomos teñen gran masa e tamaño; exceptuando o francio, é o que presenta a maior tendencia a perder un electrón e converterse en catión.

5. ¿ Cal crees que é o elemento con maior carácter metálico? ¿ E con maior carácter non metálico?

6. Escribe dous elementos que se atopen na natureza en forma de átomos illados e outros dous que se encontren formando moléculas diatómicas.

7. Comenta as propiedades do elemento de número atómico 9. E as do elemento de nº atómico 11.

8. O hidróxeno só ten un electrón na súa codia e mostra tendencia tanto a perdelo como a coller un máis; ¿ que ións forma en cada caso? ¿ É fácil de clasificar este elemento dentro do sistema periódico?

9. Dos seguintes elementos di cales son metais : N, Li, Se, B, K, I, Cs, Mg, Cl, Be, Ca, Ag, Au, Sr, As, Si.

10. Consulta a táboa periódica e completa as seguintes frases:

- a) O elemento de número atómico 8 é o..... Trátase dun, con tendencia a.....electróns. Para ser estable, os seus átomos únense de dous en dous, formando.....diatómicas. En condicións ambientais encontrase en estado.....
- b) O elemento situado no grupo 1, período 2, é o Trátase dun, con tendencia a.....electróns. En condicións ambientais encontrase en estado..... As súas propiedades máis importantes son.....,, e.....

11. ¿ Que elementos forman o grupo dos halóxenos? ¿ E os dos gases nobres?

12. Escribe o nome e o símbolo de oito elementos químicos que sexan metais de uso corrente.

13. Consulta a táboa periódica e clasifica os seguintes elementos en metais, non metais e semimetais: bario, iodo, cobalto, nitróxeno, ferro, hidróxeno, Xermanio, chumbo, cromo, bromo, arsénico, xofre, rubio, cadmio e uranio.

14.Os números atómicos dos elementos artificiais son: 43, 61 e do 93 en diante. Busca na táboa periódica o símbolo e o nome destes elementos.

15.Completa a seguinte táboa:

nome	símbolo	grupo	Período
Osíxeno			
		17	4
	Al.		
Bario			
	Kr		
		12	6
chumbo			
		2	5
	Si		

16.Utilizando a táboa periódica, escribe o nome e o símbolo dos elementos de número atómico 1, 2, 3, 6, 7,8, 9, 10, 11, 12, 16, 17, 20, 26, 29, 35, 47, 53, 56, 79.

17.Na imaxe aparece un Sistema Periódico incompleto, con ocos. Mira atentamente a forma de ordenar os elementos na táboa:

Coloca no seu lugar os seguintes elementos:

18.-Nos libros lemos que os gases nobres son inertes, ¿qué significa esta frase?

19.- Pon o símbolo e o nome dos elementos de número atómico: 26, 53, 3, 14, 27, 88 e 9.



20. Busca na Tábua Periódica, tres elementos que cumpran o que se pide. Escribe os seus nomes e os seus símbolos :

- a) Pertenzan ó mesmo grupo co aluminio.....
- b) Sexan do mesmo período co bario.....
- c) Teñan o mesmo estado físico co osíxeno.....
- d) Sexan metais.....
- e) Sexan non metais.....
- f) Sexan do grupo dos lantánidos.....
- g) Sexan gases nobres.....
- h) Sexan metais alcalinos.....
- i) Sexan halóxenos.....

Nome	Símbolo	Protones (Z, n.º atómico)	Electrones totales	Electrones por capa		
				1.ª capa	2.ª capa	3.ª capa
Sodio	Na	11	11	2	8	1
	Mg		12	2	8	2
Aluminio		13		2		3
Silicio		14			8	4
	P		15		8	
Azufre		16		2		
	Cl	17				
				2	8	8

- Completa a seguinte táboa:

Nome do elemento	Símbolo	Números de oxidación
Berilio		
Prata		
Ferro		
Aluminio		
Sodio		
Carbono		
Boro		
Nitróxeno		
Cloro		
Hidróxeno		
Cromo		
Ouro		
Calcio		
Osíxeno		

Lítio		
Fluor		
Argon		
Xofre		
Fósforo		
Potasio		
	Rb	
	Ca	
	Cu	
	Ni	
	Br	
	Cs	
	O	
	C	
	Na	
	Co	
	Ag	
	Mn	
	Cl	
	K	
	S	
	He	
	Mg	
	B	
	Ca	
	N	
Cloro		
Prata		
Osíxeno		
Aluminio		
Sódio		
Carbono		
Argon		
Lítio		
Berílio		
Hidróxeno		
Cromo		
Ouro		