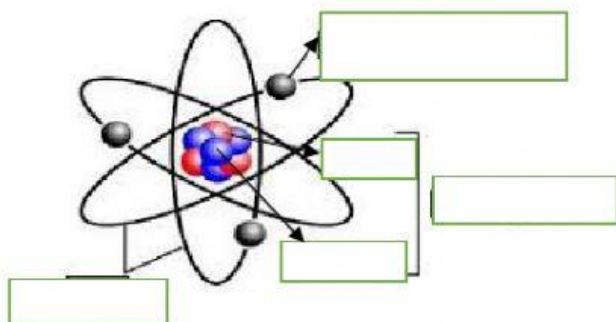




NOMBRE:

Nombra las partes del átomo y di que partículas se encuentran en cada una de ellas, en el átomo de la figura cuyo número másico es 13.



Indica razonadamente si las siguientes afirmaciones verdaderas (V) o no ciertas(F) y corrige las que sean falsas:

- a) El núcleo de un átomo contiene protones y electrones
- b) El protón y el neutrón tienen la misma carga
- c) El protón y el electrón tienen masas parecidas
- d) Cuando un átomo neutro pierde dos electrones se convierte en un catión
- e) Los isótopos de un elemento se diferencian en el número de protones
- f) Si un átomo tiene 9 protones, 9 electrones y 10 neutrones, su número atómico es 10.
- g) Los elementos se disponen en la tabla periódica por orden creciente de su número másico
- h) Los metales se sitúan a la izquierda y en el centro de la tabla periódica

Completa la siguiente tabla:

Carga	Z	A	p	e	n
0		39		19	
+1			79		118
	9	19		8	
0	29				34
	8			10	8
			14	16	14
-1		35		18	
+3		56	26	23	



NOMBRE:

A partir del esquema de la tabla periódica, indica el nombre y el símbolo de:

- a) el elemento de $Z=8$
- b) el elemento de $Z=11$
- c) el gas noble del primer período

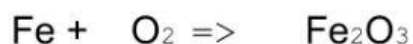
Indica cuáles de los siguientes procesos son físicos (F) y cuáles son químicos (Q):

- a) La combustión del butano en una estufa
- b) La disolución de azúcar en el café
- c) Encender un mechero
- d) Partir una pizza en raciones
- e) Rayar queso parmesano
- f) Tocar la guitarra
- g) Oxidación de una llave de hierro

Razona verdadero(V) /falso(F) las afirmaciones que no sean correctas:

- a) Las sustancias que se obtienen al final de una reacción química se llaman reactivos.
- b) En las reacciones químicas se conserva el número de átomos y la masa
- c) En una reacción química se rompen los enlaces en los productos para dar nuevas sustancias diferentes a las iniciales
- d) Los átomos que forman los productos son distintos a los de los reactivos.
- e) Las emisiones de CO_2 producidas por el uso de combustibles fósiles, están provocando un agujero en la capa de ozono, y la consiguiente repercusión en el clima a nivel planetario

Ajusta las siguientes ecuaciones químicas:





NOMBRE:

Fórmula	Nombre con prefijos	Nombre con n° de oxidación
Na ₂ O		
	trióxido de azufre	
		óxido de fósforo(V)
SnH ₄		
	dihidruro de zinc	
		hidruro de aluminio
NaCl		
	cloruro de potasio	
		yoduro de plomo(II)

Clasifica estas mezclas en homogéneas y heterogéneas: gaseosa, infusión de hierbas, batido de vainilla, chocolate líquido, leche con cereales, pizza, agua del grifo, mármol, lejía, colonia, zumo de naranja y aire.

HOMOGENEA	HETEROGENEA

Completa las siguientes frases:

En las mezclas _____ podemos distinguir los componentes a simple vista, mientras que en las _____ no es posible ni siquiera con un microscopio.

El hierro (Fe) es un _____ mientras que el óxido de hierro (FeO) es un _____

En los compuestos químicos, los componentes intervienen siempre en proporciones _____, mientras que en las _____ no

NOMBRE:

1																	18
H																	He
+1	2											13	14	15	16	17	
Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
+1	+2											±3	+2, ±4	+1, +2, ±3 +4, +5	-1, -2	-1	
Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar
+1	+2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	+3	+2, ±4	±3, +5	±2, +4, +6	±1 +3, +5, +7	
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
+1	+2	+3	+2, +3, +4	+2, +3 +4, +5	+2, +3 +6	+2, +3 +4, +6, +7	+2, +3	+2, +3	+2, +3	+1, +2	+2	+1, +3	+2, +4	±3, +5	-2, +4, +6	±1 +3, +5, +7	
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
+1	+2	+3	+3, +4	+2, +3 +4, +5	+2, +3 +4, +5, +6	+4, +5 +6, +7	+2, +3 +4, +5, +6 +7, +8	+2, +3 +4, +5, +6	+2, +4	+1	+2	+1, +3	+2, +4	±3, +5	±2, +4, +6	±1 +3, +5, +7	
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
+1	+2	+3	+3, +4	+3, +4, +5	+2, +3 +4, +5, +6	+2, +3 (+4, +6, +7)	+4, +5, +6 +7, +8	+2, +3 +4, +5, +6	+2, +4	+1, +3	+1, +2	+1, +3	+2, +4	+3, +5	±2, +4, +6	±1, +5	