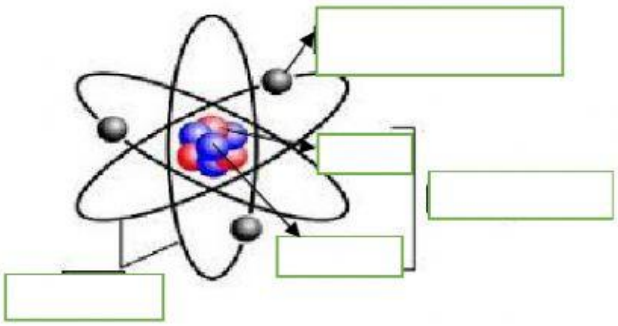
NOMBRE:

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	

LIVEWORKSHEETS

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:

$CaC_2 + H_2O \Rightarrow C_2H_2 + Ca(OH)_2$

$Al + HCl \Rightarrow AlCl_3 + H$

$Fe + O_2 \Rightarrow Fe_2O_3$

$HBr + NaOH \Rightarrow NaBr + H_2O$

$C_6H_{12}O_6 + O_2 \Rightarrow CO_2 + H_2O$

LIVEWORKSHEETS

NOMBRE:

Fórmula	Nombre con prefijos	Nombre con nº de oxidación
Na_2O		
	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

iguales | homogeneas | heterogeneas | compuesto | mezclas | elemento

LIVEWORKSHEETS

NOMBRE:

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

LIVEWORKSHEETS