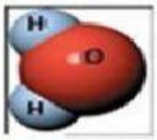
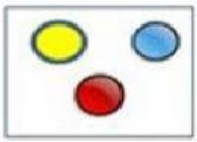
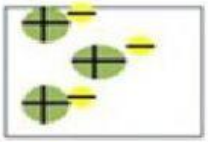
Gimnasio Campestre de Guilford	**TALLER DE CIERRE** **CIENCIAS NATURALES / MEDIA**

ASIGNATURA: QUÍMICA
DOCENTE: TATIANA BARRERA RODRÍGUEZ CORREO PARA ENVÍO DE GUÍA: dir.cuarto

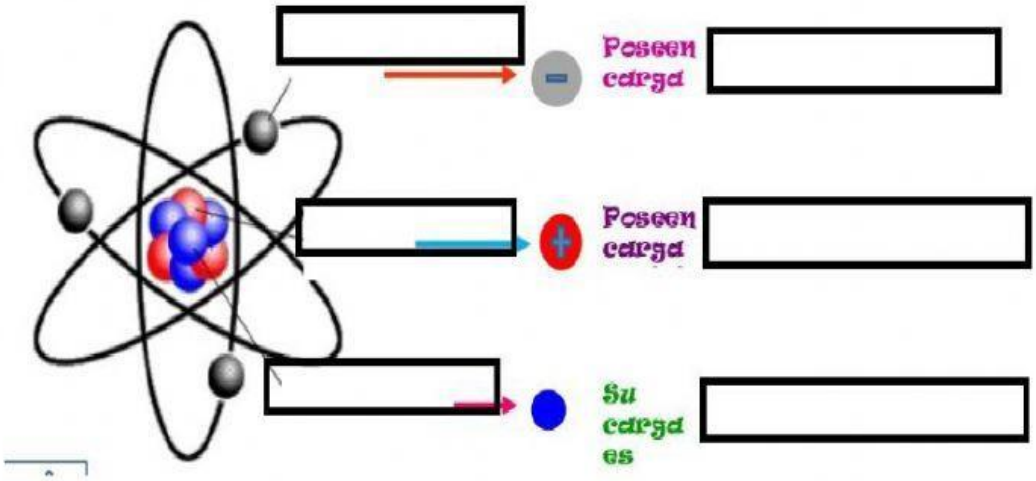
1. Elegir la opción correcta: (elemento, ion, molécula, átomo)







2. *Completar las partes del átomo*

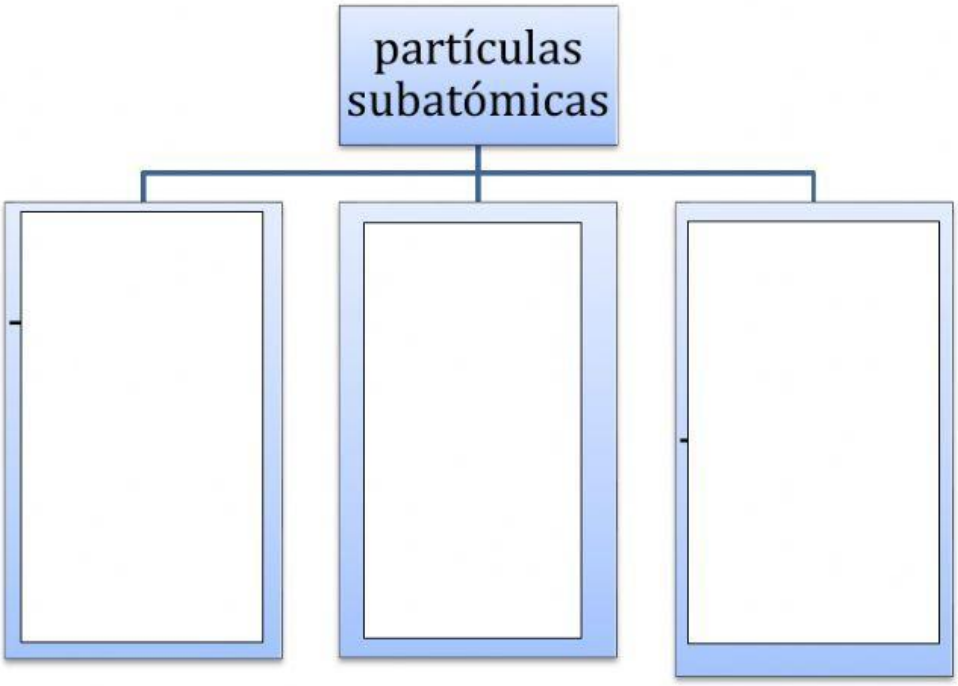


LIVEWORKSHEETS

Gimnasio Campestre de Guilford	**TALLER DE CIERRE** **CIENCIAS NATURALES / MEDIA**

3. **¿Qué es una molécula y dar 3 ejemplos?**

4. ***Completar***



LIVEWORKSHEETS

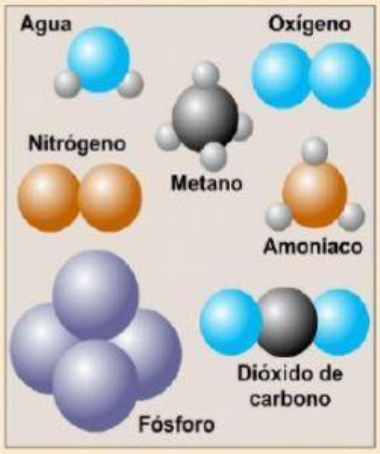
Gimnasio Campestre de Guilford	**TALLER DE CIERRE** **CIENCIAS NATURALES / MEDIA**

5. Completar:

Nombre	Símbolo	Número Atómico	Número másico	p+	e-	n
AZUFRE						
NEÓN						
HELIO						
HIERRO						
POTASIO						
CARBONO						

6. Escribir el nombre de cada molécula en el recuadro que el corresponda:

Moléculas de elementos	Moléculas de compuestos



LIVEWORKSHEETS

7.

- Si se tienen las siguientes sustancias: C, Cu, S_8, O_2, CO_2, H_2O, NH_3, $C_6H_{12}O_6$ y NaCl, ordénalas en tres categorías: aquellas constituidas por un solo átomo, las formadas por más de un átomo (iguales entre sí) y aquellas compuestas por más de un átomo, distintos entre sí

Por 1 solo átomo	2 o mas átomos iguales	2 o mas átomos distintos

8

. ¿Cuáles de los siguientes ejemplos son elementos y cuáles son compuestos?

a) Hierro (Fe).....

b) Metano (CH_4).....

c) Cobre (Cu).....

d) Glucosa ($C_6H_{12}O_6$).....

e) Almidón ($C_6H_{10}O_5$).....

LIVEWORKSHEETS

Gimnasio Campestre de Guilford	**TALLER DE CIERRE** **CIENCIAS NATURALES / MEDIA**

Analice la fórmula de cada compuesto y nombre **qué elementos** están presentes en cada uno de ellos. (4 pts)

a) HCl (ácido clorhídrico).....

b) CH_4 (metano).....

c) NH_3 (amoníaco).....

d) CO_2 (dióxido de carbono).....

10. COMPLETAR

- Es una sustancia formada por la unión de dos o más elementos en una razón fija y tiene una fórmula química...

-La fórmula que indica el tipo y número de átomos que constituyen una molécula se llama fórmula...

-Los químicos describen los compuestos usando los símbolos químicos de los elementos que los constituyen. Cuando en esta descripción únicamente se indica la proporción de átomos de los diferentes elementos que lo constituyen, la fórmula se llama fórmula.

LIVEWORKSHEETS