

NOMBRE DEL ALUMNO: \_\_\_\_\_ GRUPO: \_\_\_\_\_

1.- CIENCIA QUE ESTUDIA LA COMPOSICIÓN, ESTRUCTURA Y PROPIEDADES DE LA MATERIA, INCLUYENDO SU RELACIÓN CON LA ENERGÍA Y LOS CAMBIOS EN LAS REACCIONES.

2.- MENCIONA DOS RAMAS DE ESTUDIO DE LA QUÍMICA

3.- SON LAS DOS SUSTANCIAS QUE FORMAN UNA DISOLUCIÓN

4.- ES LA SUSTANCIA QUE SE ENCUENTRA EN MENOR CANTIDAD EN UNA DISOLUCIÓN

5.- ES LA SUSTANCIA QUE SE ENCUENTRA EN MAYOR CANTIDAD EN UNA DISOLUCIÓN

6.- PROPIEDAD DE LA MATERIA QUE NO DEPENDE DE LA CANTIDAD DE MATERIA

7.- PROPIEDAD DE LA MATERIA QUE SI DEPENDE DE LA CANTIDAD DE MATERIA

8.- MENCIONA LAS PROPIEDADES DE LA MATERIA QUE SE CLASIFICAN EN LAS EXTENSIVAS

9.- MENCIONA LAS PROPIEDADES DE LA MATERIA QUE SE CLASIFICAN EN LAS INTENSIVAS

10.- FORMULA PARA CALCULAR LA DENSIDAD

11.- FORMULA PARA CALCULAR LA MASA

12.- FORMULA PARA CALCULAR EL % EN VOLUMEN

13.- FORMULA PARA CALCULAR EL % EN MASA

14.- CUALES SON LAS FORMAS PARA CALCULAR LA CONCENTRACIÓN DE SOLUTO EN UNA DISOLUCIÓN

15.-CALCULA EL % EN VOLUMEN DE UNA DISOLUCIÓN DE 35ML DE CLORURO DE SODIO DISUELTO EN 780ML DE MEZCLA FINAL

16.-CALCULA EL % EN MASA DE UNA MEZCLA DE 46GR EN 987GR DE AGUA

17.- COMO SE CALCULA LA CANTIDAD DE ELECTRONES DE UN ELEMENTO

18.- COMO SE CALCULA LA CANTIDAD DE NEUTRONES DE UN ELEMENTO

19.- CALCULA LO QUE SE TE PIDE EN LA SIGUIENTE TABLA

NOMBRE	SIMBOLO	A	Z	e-	p+	n +_	VALENCIA	e -	P +
POTASIO							+1		
HIERRO							+3		
AZUFRE							-2		
CALCIO							+2		
CARBONO							-4		
FOSFORO							-3		

20.- NOMBRE DEL PADRE DE LA QUÍMICA

21.- NOMBRE DEL PADRE DE LA TABLA PERIODICA

**22.- ENUNCIA LA LEY DE LA CONSERVACIÓN DE LA MATERIA**

**23.- SIGNIFICADO DE ÁTOMO Y SUS PARTE QUE LO INTEGRAN**

**24.- SIGNIFICADO DE MOLÉCULA**

**25.- SIGNIFICADO DE MEZCLA Y CUALES SON LOS TIPOS DE MEZCLA**

**26.- MENCIONA TRES METODOS DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS HOMOGÉNEAS**

**27.- MENCIONA TRES MÉTODOS DE SEPARACIÓN DE MEZCLA HETEROGENÉA**

**28.- ESCRIBE EL NOMBRE Y SÍMBOLO QUÍMICO DE 5 ELEMENTOS METÁLICOS**

**29.- ESCRIBE LAS CARACTERÍSTICAS DE LOS METÁLES**

**30.- ESCRIBE LAS CARACTERÍSTICAS DE LOS NO METALES**

**31.- ESCRIBE EL NOMBRE Y SÍMBOLO QUÍMICO DE 5 ELEMENTOS NO METÁLICOS**

**32.- NOMBRE DE LOS SIGUIENTES ÓXIDOS BÁSICOS (NOMENCLATURA STOCK)** $\text{Fe}_2\text{O}_3$  \_\_\_\_\_ $\text{Al}_2\text{O}_3$  \_\_\_\_\_ $\text{PbO}_2$  \_\_\_\_\_ $\text{CaO}$  \_\_\_\_\_**33.- NOMBRE DE LOS SIGUIENTES ANHÍDRIDOS (NOMENCLATURA TRADICIONAL)** $\text{CO}_2$  \_\_\_\_\_ $\text{S}_2\text{O}_3$  \_\_\_\_\_ $\text{I}_2\text{O}_3$  \_\_\_\_\_ $\text{Cl}_2\text{O}$  \_\_\_\_\_**34.- NOMBRE DE LOS SIGUIENTES HIDRÓXIDOS (NOMENCLATURA STOCK)** $\text{LiOH}$  \_\_\_\_\_ $\text{KOH}$  \_\_\_\_\_ $\text{Ni}(\text{OH})_3$  \_\_\_\_\_ $\text{AuOH}$  \_\_\_\_\_**35.- NOMBRE DE LOS SIGUIENTES ÁCIDOS (NOMENCLATURA STOCK)** $\text{HCl}$  \_\_\_\_\_ $\text{H}_2\text{SO}_4$  \_\_\_\_\_ $\text{HClO}$  \_\_\_\_\_ $\text{HF}$  \_\_\_\_\_**36.- NOMBRE DE LAS SIGUIENTES SALES (NOMENCLATURA STOCK)** $\text{NaCl}$  \_\_\_\_\_ $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$  \_\_\_\_\_ $\text{Ni}(\text{ClO})_3$  \_\_\_\_\_ $\text{GaF}_3$  \_\_\_\_\_**37.- NOMBRE DE LOS SIGUIENTES HIDRUROS Y PERÓXIDOS** $\text{MgH}_2$  \_\_\_\_\_ $\text{H}_2\text{O}_2$  \_\_\_\_\_ $\text{KH}$  \_\_\_\_\_ $\text{Na}_2\text{O}_2$  \_\_\_\_\_**38.- ESCRIBE LAS CARACTERÍSTICAS DE LOS ÁCIDOS****39.- ESCRIBE LAS CARACTERÍSTICAS DE LAS BASES****40.- ESCALA DE PH DE ÁCIDO FUERTE, ÁCIDO DEBIL, BASE FUERTE, BASE DEBIL, SUSTANCIA NEUTRA**

41.- SI REACCIONA UNA BASE Y UN ÁCIDO QUE SE OBTIENE Y COMO SE LE LLAMA A ESA REACCIÓN QUÍMICA

42.- CUÁL ES LA VALENCIA O NÚMERO DE OXIDACIÓN DEL OXÍGENO AL FORMAR UN ÓXIDO

43.- CUAL ES LA VALENCIA O NÚMERO DE OXIDACIÓN DEL HIDRÓGENO AL FORMAR UN ÁCIDO

44.- MODELO ATÓMICO EN EL CUAL SE CONSIDERABA AL ÁTOMO COMO LO MAS PEQUEÑO DE LA MATERIA Y QUE ERA UNA ESFERA

45.- MODELO ATÓMICO EN EL CUAL SE CONSIDERA QUE EL ÁTOMO ESTA FORMADO POR PROTONES Y NEUTRONES EN EL NUCLEO Y LOS ELECTRONES SE ENCUENTRAN EN ORBITAS EN CANTIDADES ESPECIFICAS ALREDEDOR DEL NUCLEO; LAS CANTIDADES DE LOS ELECTRONES SON  $2e^-$ ,  $8e^-$ ,  $18e^-$ ,  $32e^-$ ,  $32e^-$ ,  $18e^-$ ,  $8e^-$

46.- CUÁLES SON LOS SUBNIVELES QUE POSEE EL ÁTOMO ENTRE CADA NIVEL DE ENERGÍA

47.- ESCRIBE LOS TRES TIPOS DE ENLACE QUÍMICO

48.- ESCRIBE LAS CARACTERÍSTICAS DEL ENLACE COVALENTE

49.- ESCRIBE LAS CARACTERÍSTICAS DEL ENLACE IÓNICO

50.- ESCRIBE LAS CARACTERÍSTICAS DEL ENLACE METÁLICO

**51.- ESCRIBE NOMBRE Y SÍMBOLO DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS DE LA FAMILIA DE LOS GASES NOBLES**

**52.- ESCRIBE EL NOMBRE Y SÍMBOLO DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS DE LA FAMILIA DE LOS HALÓGENOS**

**53.- ESCRIBE EL NOMBRE Y SÍMBOLO DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS DE LA FAMILIA DE LOS METALES ALCALINOS**

**54.- ESCRIBE EL NOMBRE Y SÍMBOLO DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS DE LA FAMILIA DE LOS METALES ALCALINO- TÉRREOS**

**55.- ESCRIBE EL NOMBRE Y SÍMBOLO DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS DE LA FAMILIA DEL BORO**

**56.- ESCRIBE EL NOMBRE Y SÍMBOLO DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS DE LA FAMILIA DE LOS METALES PESADOS**

**57.- ESCRIBE EL NOMBRE Y SÍMBOLO DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS DE LA FAMILIA DEL CARBONO**

**58.- ESCRIBE EL NOMBRE Y SÍMBOLO DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS DE LA FAMILIA DEL NITRÓGENO**

59.- ESCRIBE EL NOMBRE Y SÍMBOLO DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS DE LA FAMILIA DEL OXÍGENO

60.- ESCRIBE EL NOMBRE Y SÍMBOLO DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS DE LAS SERIES DE LANTANO Y ACTINIO

61.- CUALES SON LOS 5 PASOS DEL MÉTODO CIENTÍFICO

62.- REALIZA LA DISTRIBUCION DE ELECTRONES POR ORBITALES DE LOS SIGUIENTES ELEMENTOS (MODELO DE BHOR)

Ca=

Zn=

O=

Cl=

Al=

Se=

Fe=

Li=

63.- ESCRIBE SI ES UN ELEMENTO, COMPUESTO, MEZCLA DE COMPUESTOS, MEZCLA DE ELEMENTOS, MOLÉCULAS

The image displays 15 boxes, each containing a different particle model for classification. The models are as follows:

- Box 1: Four green spheres (atoms).
- Box 2: Six pairs of white spheres (diatomic molecules).
- Box 3: A mixture of yellow, red, and orange spheres (mixture of elements).
- Box 4: A mixture of blue and red spheres (mixture of elements).
- Box 5: A mixture of blue, green, and red spheres (mixture of elements).
- Box 6: A mixture of red, blue, and green spheres (mixture of elements).
- Box 7: A mixture of white, red, and blue spheres (mixture of elements).
- Box 8: Three molecules of black and red spheres (molecules).
- Box 9: A mixture of blue, red, and green spheres (mixture of elements).
- Box 10: A mixture of green, red, and blue spheres (mixture of elements).
- Box 11: A mixture of blue, red, and green spheres (mixture of elements).
- Box 12: A mixture of blue, red, and green spheres (mixture of elements).
- Box 13: A mixture of red, blue, and green spheres (mixture of elements).
- Box 14: A mixture of red, blue, and green spheres (mixture of elements).
- Box 15: A mixture of red and blue spheres (mixture of elements).