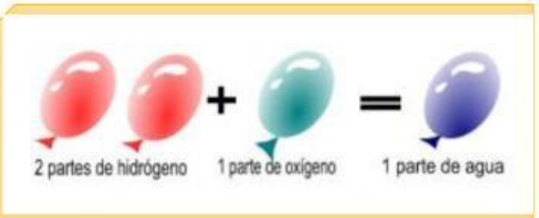
ARRASTRA LA FRASE QUE CORRESPONDA A LA IMAGEN.

También conocida como Ley de Proust.

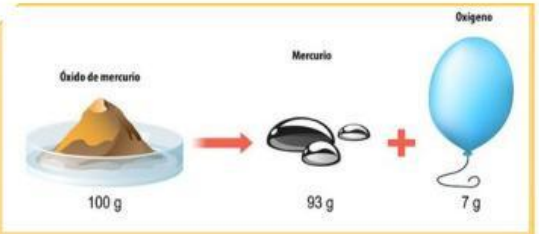
Establece que un compuesto químico puro siempre está formado por los mismos elementos combinados en una proporción fija y constante en masa, sin importar su origen o la cantidad del compuesto.





También conocida como Ley de Lavoisier.

Establece que la materia no se crea ni se destruye, solo se transforma. En una reacción química, la masa total de los reactivos siempre es igual a la masa total de los productos.



LEY DE LA CONSERVACIÓN DE LA MATERIA

LEY DE PROPORCIONES DEFINIDAS

UNE CADA IMAGEN DE MODELO ATÓMICO CON EL APELLIDO DEL CIENTÍFICO QUE LO FORMULÓ

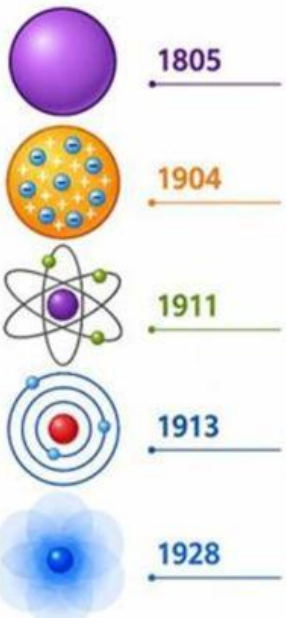
Schördinger

Dalton

Thomson

Rutherford

Bohr



LIVEWORKSHEETS

SELECCIONA LA RESPUESTA QUE CONSIDERES CORRECTA, SOLO HAY UNA OPCIÓN POR CADA PREGUNTA.

Las vitaminas se clasifican en:

a) Vitamina C y K
b) Vitaminas hidrosolubles y liposolubles
c) Vitaminas Liposolubles y monosolubles
d) Vitaminas monosolubles e hidrosolubles.

Son aquellas vitaminas que podemos almacenar en nuestro cuerpo por ello su deficiencia no suele ser un problema común:

a) Hidrosolubles b) liposolubles c) monosolubles d) Vitaminas D

Son vitaminas que no se almacenan en el cuerpo humano por ello es común su venta y consumo regular de forma extra a nuestra dieta:

e) Hidrosolubles f) liposolubles g) monosolubles h) Vitaminas D

___ Es un ejemplo de proceso anabólico

a) Fermentación b) Respiración c) Fotosíntesis d) Digestión

___ Es un ejemplo de proceso catabólico

a) Respiración b) Síntesis de proteínas c) Fotosíntesis d) Biosíntesis

___ Medios por el cual pueden desecharse los excesos de vitaminas:

a) SAngre b) Sudor y sangre c) Sudor y orina d) Orina y sangre

En una ecuación química para balancear podemos cambiar los subíndices:

a) Si b) No

Las reacciones químicas podemos clasificarlas de acuerdo a si liberan energía en forma de calor o si lo toman del ambiente en:

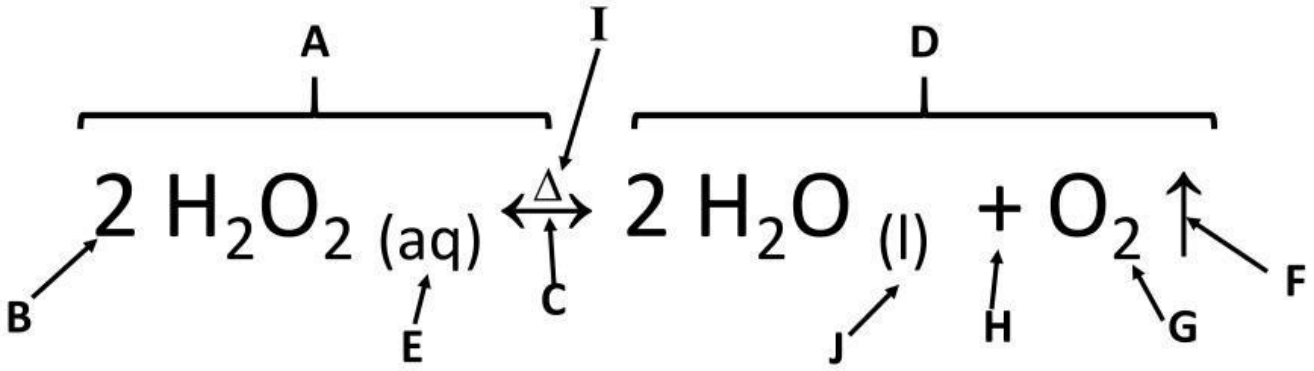
a) Endotérmicas y calóricas
b) Calóricas y exotérmicas
c) Endotérmicas y exotérmicas
d) Calóricas y no calóricas.

LIVEWORKSHEETS

REALIZA EL LLENADO DE LA SIGUIENTE TABLA USANDO TU TABLA PERIÓDICA. DESPUÉS, REALIZA EL CÁLCULO DE NEUTRONES DE CADA ELEMENTO.

ELEMENTO	NO. ATÓMICO (Z)	MASA ATÓMICA	NO. MÁSICO (A)	NEUTRONES
Fe				
K				
	31			
	7			

ARRASTRA EL CONCEPTO AL LUGAR QUE CORRESPONDE



	REACTIVOS
	PRODUCTOS
	COEFICIENTE ESTEQUIOMÉTRICO
	SUBÍNDICE
	ENERGÍA

	SEPARA SUSTANCIAS
	SENTIDO DE LA REACCIÓN (PRODUCE)
	ESTADO FÍSICO DE LA SUSTANCIA
	LIBERACIÓN DE GAS
	FORMACIÓN DE PRECIPITADO

LIVEWORKSHEETS

REALIZA EL BALANCE POR TANTEO, COLOCA EL PRIMER CONTEO DE ÁTOMOS EN LOS RECUADROS A LADO DE CADA ELEMENTO EN REACTIVOS Y PRODUCTOS. "RECUERDA QUE COEFICIENTE MULTIPLICA SUBÍNDICE" Y QUE "SI HAY MÁS DE UNA VEZ UN ELEMENTO EN DIFERENTES COMPUESTOS DE UN SOLO LADO DE LA REACCIÓN, LOS TIENES QUE SUMAR"

$\square F_2 + \square H_2O \rightarrow \square HF + \square O_2$

		F		
		H		
		O		

$\square MnO_2 + \square HCl \rightarrow \square MnCl_2 + \square Cl_2 + \square H_2O$

		Mn		
		Cl		
		H		
		O		

LIVEWORKSHEETS