TEORÍA ATÓMICA 1

NOMBRE:

1.-INDICA SI LAS SIGUIENTES AFIRMACIONES SON VERDAD O FALSO:

a) Un átomo neutro es aquel que tiene igual número de neutrones y protones .....

b) El número de masa es un número entero.....

c) Neutrones = A + Z .....

d) Si un átomo pierde electrones se convierte en anión, es decir un ión con carga positiva.....

e) La palabra Átomo significa partícula diminuta.....

2.-RELACIONA CORRECTAMENTE:

a. Descubrió el núcleo atómico:

b. Planteó la existencia de niveles de energía:

c. Descubrió el electrón

d. Planteo la idea de átomo:

e. Planteó su modelo atómico como una esfera maciza, impenetrable e indestructible:

f. Propuso la idea de orbital:

g. Descubrió el Neutrón

BOHR

THOMSON

SHRODINGER

CHADWICK

RUTHERFORD

DALTON

LEUCIPO

3.- LLENA EL SIGUIENTE CUADRO:

	A	Z	p	N	e
$^{30}_{15}P$					
$^{40}_{20}Ca$					
$^{25}_{12}Mg^{+1}$					
$^{25}_{12}Cl^{-1}$					

LIVEWORKSHEETS