

Evaluación

La materia, propiedades y sus características.

Elementos y tabla periódica.

Ciencias de la Naturaleza



I. Identifica las propiedades y características de la materia según correspondan con el enunciado.

1. Es cualquier cosa que tiene masa y volumen.
2. Está relacionada con la sensación de calor o frío que se siente en contacto con ella.
3. Es la impresión producida por un tono de luz en los órganos visuales.
4. Propiedad que tienen todos los cuerpos de cambiar su forma cuando se les aplica una fuerza adecuada y de recobrar la forma original cuando se suspende la acción de la fuerza.
5. Resistencia de los objetos al ser rayados.

6. Es la cantidad de materia en un cuerpo.
7. Es la resistencia a hundirse.
8. Mide la cantidad de espacio que ocupa la materia.
9. Es la medida de atracción que la gravedad ejerce sobre un cuerpo.
10. Es la cantidad de masa por unidad de volumen.

II. De la siguiente tabla periódica, identifica:

No metales

Periodo

Metaloides

Grupos



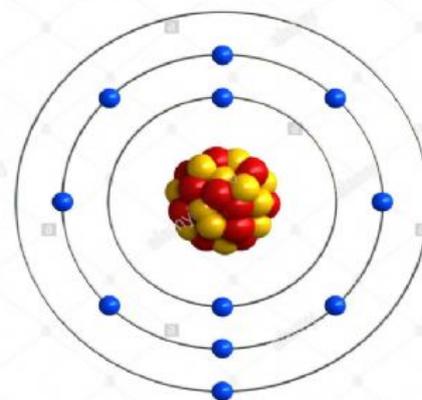
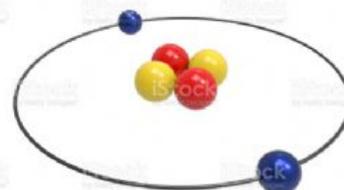
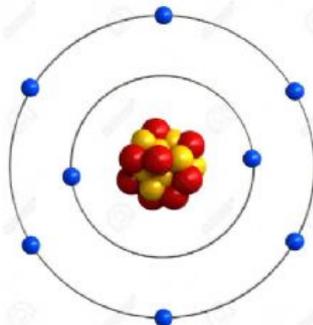
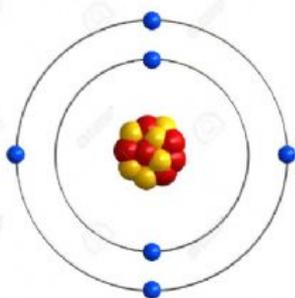
1 1.00794 H 1 Hidrógeno	II A																2 4.002602 He 2 Helio
3 6.941 Li 3 Litio	4 9.01224 Be 4 Berilio											5 10.811 B 5 Boro	6 12.011 C 6 Carbono	7 14.007 N 7 Nitrógeno	8 15.999 O 8 Oxígeno	9 18.998 F 9 Flúor	10 20.180 Ne 10 Neón
11 22.990 Na 11 Sodio	12 24.305 Mg 12 Magnesio											13 26.982 Al 13 Aluminio	14 28.086 Si 14 Silicio	15 30.974 P 15 Fósforo	16 32.06 S 16 Azufre	17 35.45 Cl 17 Cloro	18 39.948 Ar 18 Argón
19 39.098 K 19 Potasio	20 40.078 Ca 20 Calcio	21 44.956 Sc 21 Escandio	22 47.88 Ti 22 Titanio	23 50.942 V 23 Vanadio	24 51.996 Cr 24 Cromo	25 54.938 Mn 25 Manganeso	26 55.845 Fe 26 Hierro	27 58.933 Co 27 Cobalto	28 58.933 Ni 28 Níquel	29 63.546 Cu 29 Cobre	30 65.38 Zn 30 Zinc	31 69.723 Ga 31 Galio	32 72.64 Ge 32 Germanio	33 74.922 As 33 Arsénico	34 78.96 Se 34 Selenio	35 79.904 Br 35 Bromo	36 83.798 Kr 36 Criptón
37 85.468 Rb 37 Rubidio	38 87.62 Sr 38 Estroncio	39 88.906 Y 39 Itrio	40 91.224 Zr 40 Zirconio	41 92.906 Nb 41 Niobio	42 95.94 Mo 42 Molibdeno	43 98 Tc 43 Tecnecio	44 101.07 Ru 44 Rutenio	45 101.07 Rh 45 Rodio	46 106.42 Pd 46 Paladio	47 107.868 Ag 47 Plata	48 112.411 Cd 48 Cadmio	49 114.818 In 49 Indio	50 118.710 Sn 50 Estano	51 127.6 Sb 51 Antimonio	52 127.6 Te 52 Teluro	53 126.905 I 53 Yodo	54 131.29 Xe 54 Xenón
55 132.905 Cs 55 Cesio	56 137.327 Ba 56 Bario	57 138.905 La 57 Lantano	58 175.053 Hf 58 Hafnio	59 180.948 Ta 59 Tantalio	60 183.84 W 60 Wolframio	61 186.207 Re 61 Reniio	62 186.207 Os 62 Osmio	63 188.906 Ir 63 Iridio	64 193.224 Pt 64 Platina	65 197.04 Au 65 Oro	66 200.59 Hg 66 Mercurio	67 204.38 Tl 67 Talio	68 208.98 Pb 68 Plomo	69 208.98 Bi 69 Bismuto	70 208.98 Po 70 Polonio	71 208.98 At 71 Astenio	72 208.98 Rn 72 Radón
87 223.019 Fr 87 Francio	88 226 Ra 88 Radio	89 227 Ac 89 Actinio	90 227 Rf 90 Rutherfordio	91 227 Db 91 Dubnio	92 227 Sg 92 Seaborgio	93 227 Bh 93 Bohrio	94 227 Hs 94 Hessio	95 227 Mt 95 Meitnerio	96 227 Ds 96 Darmstadtio	97 227 Rg 97 Roentgenio	98 227 Uub 98 Ununbio	99 227 Uut 99 Ununtrio	100 227 Uuq 100 Ununquadio	101 227 Unp 101 Ununpentio	102 227 Uuh 102 Ununhexio	103 227 Uus 103 Ununseptio	104 227 Uuo 104 Ununoctio

Notación:

Número atómico (Electronegatividad (Pauling))	1	1.00000	Atómica / s. (Radio de van der Waals)
H	H	H	Símbolo
1	1	1	Estructura electrónica
Hidrógeno	Hidrógeno	Hidrógeno	Nombre

Lantánidos	58 140.12 Ce 58 Cerio	59 140.908 Pr 59 Praseodimio	60 144.242 Nd 60 Neodimio	61 144.913 Pm 61 Prometio	62 150.36 Sm 62 Samario	63 151.964 Eu 63 Europio	64 157.25 Gd 64 Gadolinio	65 158.925 Tb 65 Terbio	66 162.50 Dy 66 Disproscio	67 164.930 Ho 67 Holmio	68 167.259 Er 68 Erbio	69 168.934 Tm 69 Tulio	70 173.054 Yb 70 Yterbio	71 174.967 Lu 71 Lutecio
Actínidos	90 223.019 Th 90 Torio	91 227.033 Pa 91 Protactinio	92 227.033 U 92 Uranio	93 227.033 Np 93 Neptunio	94 238.0289 Pu 94 Plutonio	95 238.0289 Am 95 Americio	96 238.0289 Cm 96 Curio	97 238.0289 Bk 97 Berkelio	98 238.0289 Cf 98 Californio	99 238.0289 Es 99 Einsteinio	100 238.0289 Fm 100 Fermio	101 238.0289 Md 101 Mendelevio	102 238.0289 No 102 Nobelio	103 238.0289 Lr 103 Lawrencio

III. Identifica a cuáles elementos corresponden los siguientes modelos atómicos.



Protón



Neutrón



Electrón