

9/11/21

solucion

1 La tabla Periodica actual está estructurada en siete filas (horizontales) denominadas periodos y en 18 columnas (verticales) llamadas grupos o familia.

2 numero ~~de~~ atomico sodio 11

neutrones 14

masico 22,989769

3 elementos 118

Periodos 7

grupos 18

4

metales

- tienen un lustre brillante diversos colores pero casi todos son plateados
- los sólidos son maleables y dúctiles
- Buenos conductores del calor y la electricidad
- casi todos los óxidos metálicos son sólidos iónicos básicos
- tienden a formar cationes en solución acuosa
- Las capas externas contienen poco electrones habitualmente 3 o menos

no metales

- no tienen lustre diversos colores
- Los sólidos son quebradizos algunos duros y otros blandos
- malos conductores del calor y la electricidad
- La mayor parte de los óxidos no metálicos son sustancias moleculares que forman soluciones ácidas
- tienden a formar aniones u oxoaniones en solución acuosa
- Las capas externas contienen cuatro o más electrones

metales	Simbolo	Numero	Peso
1 Hierro	Fe	26	55
2 Magnesio	Mg	12	24
3 Oro	Au	79	199
4 Plata	Ag	47	107
5 Aluminio	Al	13	26
6 Niquel	Ni	28	58
7 Zinc	Zn	65	30
8 Plomo	Pb	82	207

no metales	Simbolo	Numero	Peso
1 fluor	F	9	18
2 cloro	Cl	17	35
3 yodo	I	53	126
4 Bromo	Br	35	79
5 Helio	He	2	4
6 Neon	Ne	10	20
7 Kripton	Kr	36	83
8 Astato	At	85	209

5 Las propiedades periódicas más importantes son el radio atómico y el radio iónico la energía de ionización la afinidad electrónica la electro negatividad y el carácter metálico