

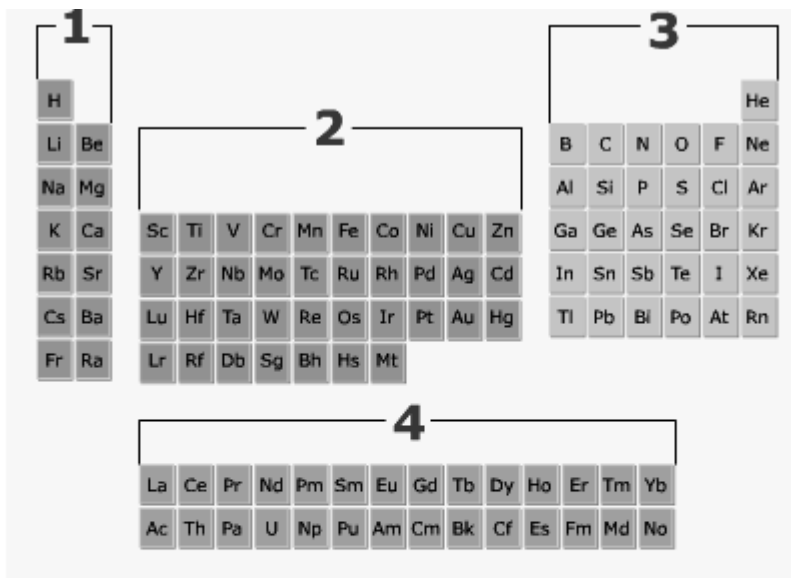
1. Observa y contesta: (10 pts)



Escribe las zonas del gráfico que corresponden a:

- Metales
- No metales
- Semimetales
- Gases nobles

2. Observa y contesta: (10 pts)



Escribe las zonas del gráfico en las que los últimos niveles de energía corresponden a:

- Orbitales p
- Orbitales f
- Orbitales d
- Orbitales s

3. Para representar a los elementos químicos y a los átomos de estos elementos se utilizan:
- esferas de diferente tamaño con colores distintos y con el nombre del elemento escrito
  - una o dos letras que se denominan símbolos y que se refieren al nombre del elemento
  - círculos de diferente tamaño con letras escritas, una o dos, según el elemento
  - ninguna es cierta

- 4 En la tabla periódica, las columnas se denominan:
- periodos
  - grupos
  - metales
  - semimetales
- 5 Las filas de la tabla periódica se denominan:
- periodos
  - grupos
  - metales
  - semimetales
6. Un elemento químico cuyo número de protones sea 27:
- estará en la posición 27 de la tabla periódica
  - tiene un número atómico igual a 27
  - tiene 27 electrones si es un átomo neutro
  - todas son ciertas
- 7 En la tabla periódica, los no-metales
- ocupan la zona superior derecha de la tabla
  - ocupan la zona izquierda de la tabla
  - ocupan la zona central de la tabla
  - ninguna es cierta
8. Una sustancia que es sólida, conduce muy bien la electricidad y se puede formar láminas con ella. Esta sustancia será probablemente:
- un no-metal
  - un metal
  - un trozo de criptón
  - un trozo de bromo
9. Organiza los siguientes elementos según corresponda

He, Ar, Br, B, Li, Ca, Kr, C, Be, Es, Ru, N, Ne, Fe, Ba, O, F, P, K, V, Mn, Cu Mg, Al, Si, Cr, Ti, Ga, Ge, Mo, Tc Ag, Xe, Zn Ni, Na, La, Sb, As, Te, B

M. Alcalinos	M. Alcalinotérreos	Halógenos (Grp VIIA)	Gases nobles	Metaloides	M. de transición

10. ¿Cuáles de los siguientes elementos son Metales, Gases, No metales y cuales Metaloides? Escriba su grupo, periodo y Numero atómico y electronegatividad.

Elemento	Tipo de elemento o clasificación	Grupo	Periodo	Electronegatividad	No Atómico
As					
Fe					
Xe					
Li					
Cl					
V					
Rn					
P					
Sn					
Fr	Metálico	IA	7		87