



## Tema 5.- PROPIEDADES PERIÓDICAS

### Problema 1

Complete la tabla siguiente

Símbolo	Z	A	Nº Electron.	NºProtones	N Neutron.	ºConfig. Electron.
Na	11	23	11	11	12	[Ne]3s <sup>2</sup>
Ti <sup>2+</sup>	22	48	20	22	26	[Ar]4s <sup>2</sup>
Br	35	80	35	35	45	[Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>5</sup>
As	33	75	33	33	42	[Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>3</sup>
O <sup>2-</sup>	8	16	10	8	8	[He] 2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup>

### Problema 2

Dada los siguientes elementos: N (Z=7) ,Na (Z=11) , Cl (Z=17), Ca (Z=20), Cu(Z=29).

- Establecer la configuración electrónica de los elementos
- Ordenar de menor a mayor potencial de ionización
- Indicar el elemento cuya segunda energía de ionización sea mayor
- Indicar el elemento de mayor afinidad electrónica

Razonar brevemente las respuestas

- N: [He] 2s<sup>2</sup>p<sup>3</sup>; Na: [Ne] 3s<sup>1</sup>; Cl: [Ne] 3s<sup>2</sup>p<sup>5</sup>; Ca: [Ar] 4s<sup>2</sup>; Cu: [Ar] 4s<sup>1</sup> 3d<sup>10</sup>
- Na < Ca < Cu < N < Cl
- Na