

Ejercicios de ampliación del Bloque III

1. Completa la siguiente tabla:

Elemento	Número atómico	Número protones	Número de electrones	Distribución electrones			
				Nivel 1°	Nivel 2°	Nivel 3°	Nivel 4°
K	19						
Ar	18						
O ²⁻	8						
Br ⁻	35						
Ca ²⁺	20						

2. Indica qué parejas de átomos se corresponden con los mismos elementos:



3. Tenemos un elemento químico que tiene una carga de +2, con cuarenta y ocho electrones y sesenta y ocho neutrones. Si el átomo neutro tiene los últimos electrones situados en el nivel quinto y tiene cuatro electrones en la última capa: Indica el grupo al que pertenece, el elemento de que se trata, su número atómico y su número másico.
4. Tenemos un elemento químico que tiene una carga +2, con cincuenta y cuatro electrones y ochenta y un neutrones. El átomo neutro tiene dos electrones en la última capa y éstos se encuentran en el nivel sexto. Indica: grupo al que pertenece, número atómico, número másico, elemento de que se trata.
5. Encuentra al menos tres parejas de elementos del sistema periódico no siguen la ordenación por orden creciente de masas atómicas.