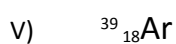
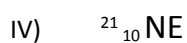
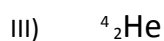
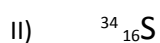


1 – Para los siguientes átomos, indica.

- Nº de protones, neutrones y electrones.
- Ubica, según corresponda, cada una de estas partículas, en el núcleo o en la periferia.
- La distribución electrónica.
- ¿Cuántos electrones tienen en el último nivel?
- Realiza el diagrama de Lewis para cada uno de ellos.
- ¿Por qué se les llama gases nobles, o inertes o monoatómicos a los últimos tres?
¿qué relación existe entre la cantidad de electrones del último nivel y el hecho que sean monoatómicos?



2 – Completa el siguiente cuadro:

Nombre	Símbolo	Z	A	Nº de p ⁺	Nº de nº	Nº de e ⁻
Cinc					35	30
	K	19			20	
	K	19			22	
	Ag		108	47		
Plomo		82			116	
Catión Calcio				20	21	

Anión				17	18	
Cloruro						
	Na⁺	11	23			
	S²⁻			16	16	

b) ¿Qué son los isótopos? ¿Aparecen algunos en la tabla anterior? ¿Cuáles?

c) ¿Qué son los iones? Indica los que encuentres en la tabla anterior.

3- Indica y justifica el tipo de enlace que se puede formar entre los siguientes pares de átomos, represéntalo mediante el diagrama de Lewis, formula luego el compuesto formado en cada caso:

- Mg y O
- H y Cl
- P y Cl
- F y F
- Al y F
- Na y O

4- Escribe el nombre y el símbolo químico de los siguientes elementos:

- Período 2 y familia de los metales alcalinos.
- Periodo 3 y familia de los halógenos.
- Período 6 y un grupo II B.
- Período 5 y grupo I B.
- El gas noble del cuarto período.
- Grupo IV y periodo 5.
- Tiene 33 protones.
- Su Z es 29.