*Ejercicios de consolidación de estructura atómica y la Tabla Periódica*

1) a) Completa el siguiente cuadro:

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Símbolo | Z | A | Nº p+ | Nº e- | Nº n0 |
| Ne |  |  |  |  |  |
| F - |  |  |  |  |  |
| Mg 2+ |  |  |  |  |  |

b) Realiza la configuración o distribución electrónica de todas las especies de la parte a)

c) Indica grupo y período de la tabla periódica al que pertenecen los elementos Ne, Mg y F.

d) Explica el proceso de formación de esos iones a partir del átomo correspondiente.

2) a)- Escriba para cada uno de los siguientes elementos la **distribución electrónica**, sin usar la Tabla Periódica

E1 Pertenece al grupo IIA del tercer periodo de la tabla periódica.

E2 Es un elemento representativo, que se encuentra en el tercer período de la tabla y tiene 7 electrones de valencia.

E3 Es el metal alcalino del tercer periodo de la tabla periódica.

b)- Determinar para cada elemento su NÚMERO ATÓMICO

c- Indique si estos elementos presentan iones estables, justifique y en caso afirmativo represente la formación de esos iones.

3) a) Completar el siguiente cuadro:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Elemento | Distribución electrónica | Z | Grupo | Período |
| X1 |  | 10 |  |  |
| X2 |  |  | VIA  | 3 |
| X3  | n=1 (2e-) n=2(8e-) n=3(8e-) n=4(1e-) |  |  |  |

b- EXPLIQUE si las afirmaciones son FALSAS O VERDADERAS.

I X1 presenta estado gaseoso a temperatura ambiente.

II X2 Forma un catión con carga +2

III X3 pertenece a los elementos metálicos