

	FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO Tema 2	CALIFICACIÓN
Nombre y Apellidos		

1º Un elemento tiene Z= 47. Indicar:

- a) Su configuración electrónica (0,2 ptos)
- b) Ion más estable (0,2 ptos)
- c) Grupo y periodo al que pertenecen (0,2 ptos)
- d) Número de electrones de valencia (0,2 ptos)
- e) Qué elemento es (0,2 ptos)

2º Un ion posee la configuración X^{2-} ($1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^{10}, 4p^6$)

- a) Número atómico (0,2 ptos)
- b) Periodo al que pertenece (0,2 ptos)
- c) Número de electrones de valencia (0,2 ptos)
- d) A qué elemento neutro se parece con esa configuración electrónica (0,2 ptos)
- e) A qué elemento correspondería si estuviese en estado neutro (0,2 ptos)

3º Contesta a las siguientes preguntas

- a) Thomson descubrió la existencia de los _____ mediante sus experimentos con _____ (0,2 ptos)
- b) El modelo atómico planteado por Thomson (0,2 ptos)
- c) Rutherford descubrió que el átomo era prácticamente _____ bombardeando una placa de oro con _____ (0,2 ptos)
- d) ¿El modelo atómico planteado por Rutherford decía qué? (0,2 ptos)
- e) Cuáles eran las dos incongruencias por las que se rechazó el modelo de Rutherford (0,2 ptos)

4º Contesta razonadamente

- a) Quién tiene mayor carácter metálico el Calcio o el Estroncio (0,5 ptos)
- b) Quien tiene mayor masa atómica el Aluminio o el azufre (0,5 ptos)

5º Sabiendo que el elemento plata, de masa atómica 107.87 u está formado por dos isótopos de masa 108,90 u y 106.91 u, calcula la abundancia relativa de cada uno en la corteza terrestre. (1,5 ptos)

6º Dibujar un átomo tal que Z = 11 y A = 21, utilizando el modelo de Bohr (1 pto)

7º Indica el símbolo y los electrones de valencia de todos los nitrogenoideos (1pto)

8º Clasifica estos elementos según el grupo al que pertenecen (1pto)

Cloro, fósforo, magnesio, rubidio, kriptón silicio, berilio, litio, azufre, selenio y potasio

9º Según el modelo de Bohr un átomo con número atómico $Z=26$ (1pto)

¿Cuántas capas tiene? ¿Cuántos electrones le hacen falta para completar la última capa?

10º Considera los elementos pertenecientes al grupo 1 (1 pto)

- a) ¿Cuántos electrones tienen en su última capa?
- b) ¿Cuántos deberían perder para tener su última capa completa?
- c) Son elementos metálicos, no metálicos o semimetálicos

