



NOMBRE: _____ GRUPO: 1º ___

FÍSICA-QUÍMICA 1º DE BACHILLERATO
CONTROL DE SEGUIMIENTO BLOQUE 5
EL ÁTOMO Y EL ENLACE

TEORÍA

1. Explica el experimento que permitió el descubrimiento del núcleo. 1 pto
2. ¿Qué es la electronegatividad? ¿Qué ocurre en una molécula cuando los átomos tienen diferente electronegatividad? 1 pto
3. ¿Cómo se pueden conseguir los espectros atómicos? ¿Por qué en el espectro atómico sólo aparecen algunas líneas de colores en lugar de todo el arcoiris completo? 1 pto

PROBLEMAS

4. Halla la energía de un fotón cuya frecuencia es $0'6 \cdot 10^{15}$ Hz. $h = 6'625 \cdot 10^{-34}$ J s 1 pto
5. Calcula el porcentaje de abundancia de los isótopos naturales del cobre, que son ^{63}Cu y ^{65}Cu , sabiendo que la masa atómica del elemento cobre es 63'54. 1 pto
6. Indica el tipo de enlace en los siguientes compuestos: MgO, K₂S, PH₃ y Cl₂O. Haz un diagrama de Lewis de los que sean covalentes. 3 pto
7. Indica el tipo de enlace en los siguientes compuestos, a partir de su propiedades:
 - a. Un compuesto gaseoso a temperatura ambiente.
 - b. Un sólido cristalino.
 - c. Un sólido que conduce la electricidad disuelto en agua.
 - d. Un sólido que se puede moldear.2 pto