

Cuestiones posibles para superar los conocimientos de la tercera evaluación de Física y Química de 3º curso de ESO. Cursos B

1ª Cuestión: Ley de Coulomb (si no la apuntaste en clase mirala en Internet - Wikipedia)

2ª Modelo atómico de Thomson y Rutherford (experimentos incluidos). Partículas que integran el átomo y sus descubridores.

3ª Modelo atómico actual. Página 82

4ª Átomos, isótopos e iones. Página 84, 85 y 86. Ejercicios hechos en clase (recuerda bien que es el número atómico y el número másico).

5ª Radiactividad, concepto. Concepto de fisión y fusión. No olvides estudiar los 3 tipos de emisiones radiactivas y en que consisten. Página 87 y 88

6ª Aplicación de los isótopos radiactivos. Fuente de energía, investigaciones y experimentos, aplicación médica. Página 88 y 89

7ª Residuos radiactivos. Página 89

8ª conocer la **formula** de los siguientes compuestos: Dióxido de silicio, dicloruro de magnesio, Carbonato de calcio, amoníaco, sulfato de cobre, dióxido de nitrógeno, óxido de hierro (II) y (III), ácido clorhídrico, metano, nitrato de potasio, bicarbonato sódico, trióxido de azufre, hidróxido de aluminio, ácido sulfúrico, glucosa, sosa caustica, ácido nítrico, butano, dióxido de azufre, dióxido de carbono, monóxido de carbono, hidróxido de cobre (II), ácido acético ($\text{CH}_3\text{-COOH}$), benceno (C_6H_6), ácido carbónico (H_2CO_3).

9ª Aprenderse la tabla periódica conociendo el símbolo, el elemento químico, y la situación. excluyendo: del 58 al 71 y del 90 al 103 y del 104 al 116.

10ª Aprenderse Cada uno de los elementos que componen las tablas (con su fórmula) y alguna característica de ellos. Ejemplo: ácidos (nítrico – HNO_3 , clorhídrico – HCl (estomago), sulfúrico – H_2SO_4), o ácidos nucleicos (ADN, ARN – herencia genética)...

11ª Concepto de Molécula, cristal, tipos de cristales, partículas que lo forman, ejemplo y explicación de la fórmula.

12ª Clasificación de los elementos: metales, no metales y gases nobles. Página 99