

ACTIVIDADES PARA RECUPERAR LA ASIGNATURA PENDIENTE FÍSICA Y QUÍMICA DE SEGUNDO DE ESO.

El alumno ha de entregar las siguientes actividades antes del día 25 de mayo.

Contactar con el profesor Juan Francisco Navarro Palomino para dar orientaciones de como realizar y entregar las actividades. Correo: jfprofefq@gmail.com

Actividades de recuperación parte 1.

1. La energía nuclear es una fuente de energía, explica en que consiste, indica sus ventajas y sus inconvenientes. Busca en internet
2. La energía geotérmica es una fuente de energía, explica en que consiste, indica sus ventajas y sus inconvenientes. Busca en internet
3. La energía eólica es una fuente de energía, explica en que consiste, indica sus ventajas y sus inconvenientes. Busca en internet
4. La energía mareomotriz es una fuente de energía, explica en que consiste, indica sus ventajas y sus inconvenientes. Busca en internet

Actividades de recuperación parte 2.

1. Expressa en notació científica:

- | | |
|-----------|----------|
| a) 40000 | b) 0,035 |
| c) 0,0009 | d) 22500 |

2. Calcula la massa que te un cub d'or de densitat 19300 kg/m^3 i aresta 3 metres, si sabem que el volum del cub segueix la fórmula $V=L^3$ on $L=$ aresta.

3. Explica el model atòmic de Rutherford.

4. Explica que es un ió i explica els diferents tipus que hi ha

5. Explica el model cineticomolecular de l'estat sòlid.

6. Explica que son els canvis físics. Posa un exemple

7. Explica a que anomenem velocitat d'una reacció.

8. Explica de què factors depèn la velocitat d'una reacció i com varia la velocitat en cada cas.

Actividades de recuperación parte 3.

1. Pasa a las unidades del sistema internacional **utilizando factores de conversión**.

a) 20.000 g

b) 10 hg

2. ¿Qué es una magnitud física? Pon un ejemplo.

3. Explica la diferencia entre propiedades extensivas y propiedades intensivas y pon un ejemplo de cada una.

4. Calcula la masa que tiene un objeto de oro de densidad 19300 kg/m^3 si sabemos que el volumen del objeto es de $0,5 \text{ m}^3$.

5. Explica la diferencia entre elementos y compuestos.

6. Nombra y explica cuáles son los componentes de una solución. (o disolución).

7. Indica el número de protones, neutrones y electrones de los siguientes átomos:

²⁹

Si

Protones:

Neutrones:

Electrones:

14

⁶⁵

Zn

Protones:

Neutrones:

Electrones:

³⁰

8. Calcula la masa molecular de:

a) CO_2

b) HCl

Masas atómicas: $\text{C} \rightarrow 12 \text{ u}$ $\text{O} \rightarrow 16 \text{ u}$ $\text{H} \rightarrow 1 \text{ u}$ $\text{Cl} \rightarrow 35,45 \text{ u}$

9. Explica qué son los cambios químicos. Pon un ejemplo.

