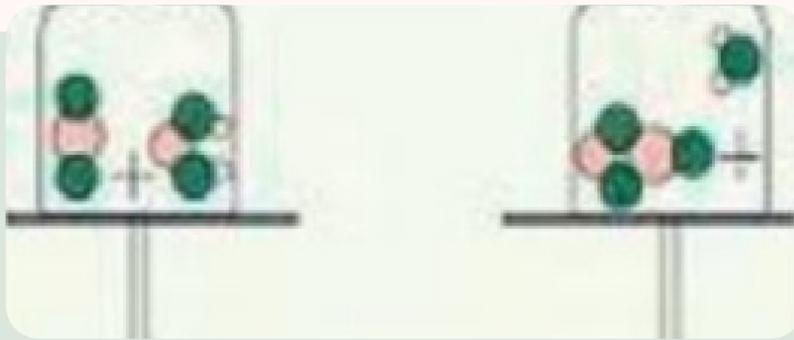


LEYES PONDERALES

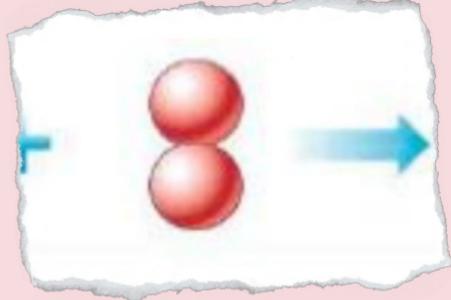
LEY DE LAVOISIER

Ley de la conservación de la masa; 'En toda reacción química, la masa se conserva, esto es, la masa total de los reactivos es igual a la masa total de los productos'.

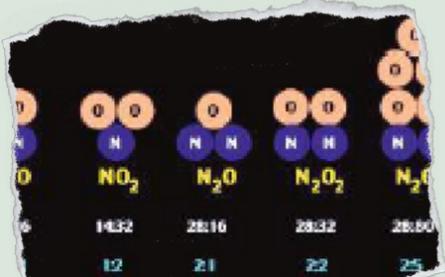


LEY DE PROUST

Ley de proporciones definidas. "en la formación de un compuesto, la cantidad de un elemento que se combina con una masa definida de otro es siempre la misma".



LEY DE DALTON



Ley de las proporciones múltiples. "cuando dos elementos reaccionan en más de una proporción para formar compuestos diferentes, las masas de uno de los elementos que se combinan con la misma masa del otro".

LEY DE RICHTER-WENZEL

Ley de las proporciones recíprocas. "las masas de dos elementos diferentes que se combinan con una misma cantidad de un tercer elemento, guardan la misma relación que las masas de aquellos elementos".

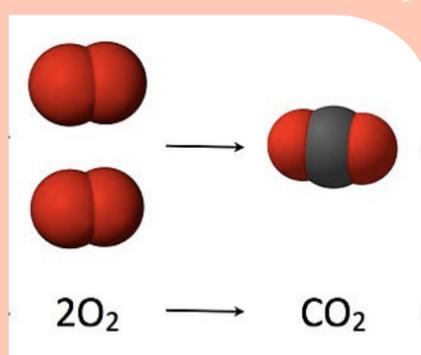
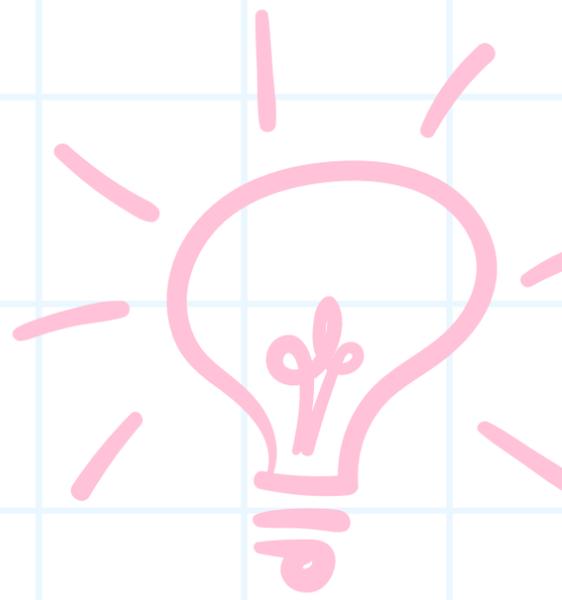
Hidrógeno (2 g) + Oxígeno (16 g) (R) Agua

Carbono (6 g) + Oxígeno (16 g) (R) Dióxido de carbono

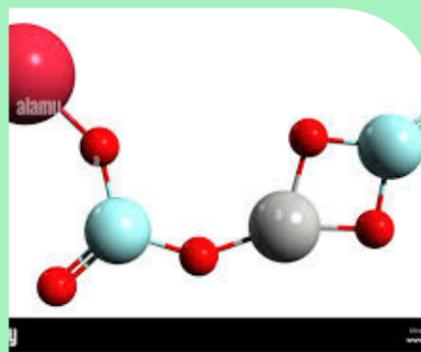
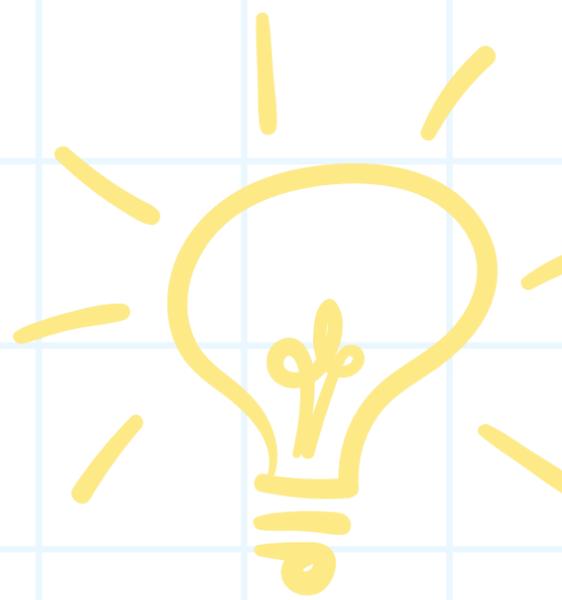
Carbono (6 g) + Hidrógeno (2 g) (R) Metano

IMPLICACIONES ECOLOGICAS, INDUSTRIA Y ECONOMIAS DE LOS CALCULOS ESTEQUIOMETRICOS

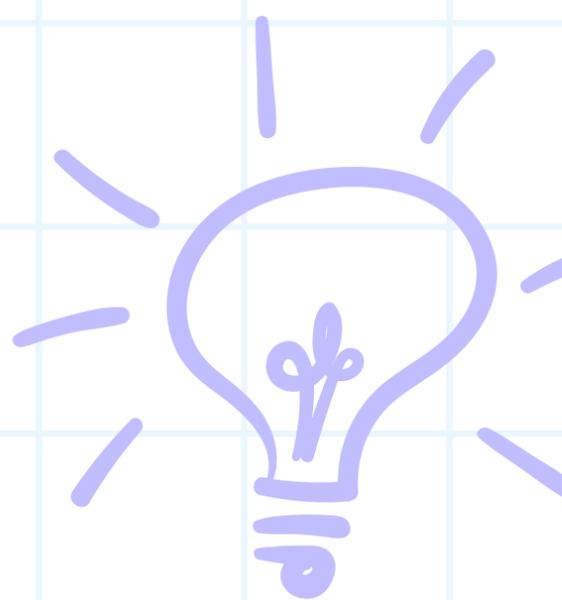
Desde su aparicion, el hombre se ha dedicado a desarrollar productos que le faciliten la vida.



Por otro lado, el petroleo es una de las principales actividades economicas de muchos paises; esto nos lleva a cuestionarnos si la explotacion y el uso de recursos naturales.



En los ultimos años se ha fomentado una conciencia etica con la intencion de reconocer las implicaciones ecologicas, industriales y economicas al producir un gran numero de sustancias quimicas



Contaminacion De Agua,aire Y Suelo.

PARA TOMAR DECISIONES ACERTADAS

aire.

- Masa gaseosa que rodea la tierra.
- Tambien llamada biosfera o esfera de la vida.

agua

- Agua superficial, en la que se incluyen rios, lagos, lagunas y mares.
- Agua profunda, en la que se encuentran pozos, manantiales o nacimientos de agua.

suelo.

- Terreno solido, sobre y bajo la tierra.

Evalúa los pros y contras

Lorem ipsum dolor sit amet, consectetur adipiscing elit. Donec malesuada massa semper, pharetra enim malesuada, feugiat lectus. Sed nec nunc sollicitudin, porta nibh at, rutrum sapien. Sed pellentesque bibendum dui ut volutpat. Maecenas a molestie eros, cursus scelerisque nulla. Nunc tellus nulla, luctus eu odio sed, commodo sagittis leo. Donec porttitor urna id nisl congue, quis tempor sem accumsan. Duis posuere molestie nibh non venenatis. Donec et mattis enim. Vestibulum ante ipsum primis in faucibus orci luctus et ultrices posuere cubilia curae; Praesent eros diam, porta a auctor non, congue a ante. Donec quis ipsum ut nisl viverra congue ac sit amet justo. Praesent vehicula metus facilisis convallis consectetur. Aliquam faucibus ultrices molestie. Nullam vitae ex ac nisi dapibus mollis non nec risus.



INVERSION TERMICA, ESMOG Y LLUVIA ACIDA.

INVERSION TERMICA

- El aire de la superficie terrestre fluye a la atmosfera y conforme asciende disminuye su temperatura.
- INversion termica -> aumento termico con la altura.

ESMOG

- Smoke: humo, tipo de niebla, humo y vapores que surgen de una combinacion de sustancias en el medio ambiente y factores climaticos.
- Produce contaminacion atmosferica en lugares de alta concentracion como las ciudades.

TIPOS DE SMOG

- Industrial o sulfuroso: espesa niebla de color pardo-gris cargada de SO₂ con efectos nocivos a la salud.
- Fotoquimico: humor color pardo rojizo, cargado de NO₂, O₃, CO.

EFEECTO INVERNADERO

- Fenomeno atmosferico natural que permite mantener la temperatura del planeta.
- Se altera cuando los rayos solares son atrapados en la superficie de la tierra.

SABIÁS QUE...

- Los humanos emitimos de medio litro a tres litros de gas metano cada 24 horas, proveniente del intestino y contribuye al efecto invernadero.

RESOLUCIÓN DE CONFLICTOS

- En el ciclo del agua, está sube en forma de vapor a la atmósfera producto de la evaporación y regresa a la tierra en forma de lluvia, nieve o granizo.

RX QUE PRODUCEN LLUVIA ACIDA

- CO₂ + H₂O → H₂CO₃
- 2SO₂ + O₂ → 2SO₃
- SO₃ + H₂O → H₂SO₄
- 2NO + O₂ → 2NO₂
- 3NO₂ + H₂O → 2HNO₃