PROPÓSITO:

El estudiante explicará las características de los gases y las leyes que los rigen, para aplicarlas en situaciones de la cotidianidad

MOTIVACIÓN:

EXPLICACIÓN:

La **ley de los gases ideales** es la ecuación de estado del gas ideal, un gas hipotético formado por partículas puntuales sin atracción ni repulsión entre ellas y cuyos choques son perfectamente elásticos (conservación de momento y energía cinética). La energía cinética es directamente proporcional a la temperatura en un gas ideal. Los gases reales que más se aproximan al comportamiento del gas ideal son los gases monoatómicos en condiciones de baja presión y alta temperatura.

EJERCICIOS:

https://es.educaplay.com/recursos-educativos/14623...

http://aprende.colombiaaprende.edu.co/sites/defaul...

EVALUACIÓN:

test y oralmente en ENCUENTRO de ZOOM

BIBLIOGRAFÍA:

COLOMBIA APRENDE

EDUCAPLAY