

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/default...>

EVALUACIÓN:

test y oralmente en ENCUENTRO de ZOOM

BIBLIOGRAFÍA:

COLOMBIA APRENDE

EDUCAPLAY