PROPÓSITO:

Que el estudiante aplique en diferentes actividades, las características, propiedades y leyes que rigen a los gases, con el fin de ampliar el conceptto de estos y contribuir en la reducción de los agentes contaminantes atmosféricos.

MOTIVACIÓN:

Explica lo que es el efecto invernadero y sus efectos sobre la tierra

¿Qué tipos de gases contaminan la atmosfera y de que manera lo hacen?

EXPLICACIÓN:

https://drive.google.com/file/d/1o1M3uFnsFgai_2mYn...

EJERCICIOS:

ACTIVIDAD

1. Una muestra de gas ocupa 0,250 L bajo una presión de 0,85 atm.Si la temperatura se mantiene constante, ¿qué volumen ocupará la muestra bajo la presión de 1 atm? R= 212,5 ml

2. Si la temperatura de 2 lt de un gas que inicialmente se encontraba a 1 atm y 0° C cambia a 200°C y el volumen se mantiene constante. Calcular la presión del gas en torr.

3.Un gas ocupa un volumen de 4 lt a 27°C.¿A qué temperatura, en grados Celcius el volumen será de 6 lt, si la presión permanece constante?

4. Por medio de un mapa conceptual explique las propiedades de los gases. Ejemplifique con dibujos

5. Explique la teoría cinética molecular de los gases.

6.Explique cada una de las leyes de los gases con ejemplos.

7.En que consiste el principio de Avogadro. Explíquelo y de ejemplos

8. Que diferencia hay entre los gases nobles y los gases reales.

9. Que diferencia hay entre un proceso Isotérmica, Isobárico e Isocorico.

10. Desarrolle las actividades propuestas en las diapositivas.

EVALUACIÓN:

desarrolle la siguientte acividad interactiva y envié las evidencias

https://www.cerebriti.com/juegos-de-ciencias/leyes-de-los-gases--fisico-quimica-

https://es.educaplay.com/recursos-educativos/67559...

BIBLIOGRAFÍA:

Atkins, P. y Jones, L. “Principios de Química. Los caminos del descubrimiento”. Editorial Panamericana. 2006.

2. Atkins, P. y Jones, L. “Química. Moléculas. Materia. Cambio”. Ediciones Omega S.A. Barcelona. España. 1998

3. Brown, T., LeMay, H., Bursten, B. “Química la Ciencia Central”. Prentice Hall Hispanoamericana S.A. México. 1998.

4. Burns. “Fundamentos de Química”. Prentice Hall. 1996.