

Estado Gaseoso - Dilatación de gases

Joaquín Gómez, 5^{to} "A"

24 - 04 - 25

1. **Objeto:** comprobar el siguiente enunciado

- El volumen de los gases aumenta notablemente con la temperatura y viceversa.
- El recipiente, como todo sólido, resulta mucho menos sensible a los cambios de temperatura.
- El aire no es un buen conductor de calor.

2. **Equipo:** según el esquema

3. **Desarrollo:** según lo indicado Resultados:

- Temperatura inicial del aire: 24°C
- Temperatura final del aire: 27°C
- Temperatura del agua: 85°C
- El globo aumenta su volumen en forma muy visible

Al enfriarse el recipiente, luego de varios minutos la temperatura del aire descendió y el globo se contrajo.

Conclusiones

Se pudo comprobar que los gases son muy sensibles a los cambios de temperatura que se reflejaron en los cambios de volumen. No así, el recipiente sólido. También se comprobó que el aire es mal conductor del calor porque su temperatura fue mucho más baja que la del vidrio.