

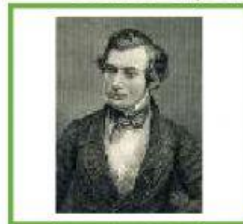
Hola, te invito a realizar esta divertida actividad donde aprenderás acerca de los personajes que contribuyeron en el tema de los gases ideales. Une cada personaje y su aporte con una flecha. Cuando creas que hayas terminado, te invito a pulsar el botón de terminar y luego, vas a oprimir comprobar respuesta. Allí aparecerá la calificación de tu trabajo. Le tomas una captura o pantallazo y lo guardas como pdf, archivo que has de subir a tu drive, donde luego me enviaras el enlace para poder tener acceso a este archivo y así poder calificarte. Te deseo muchos éxitos en esta misión, vamos, está muy fácil.... ¡Confío en ti!



Jacks Charles



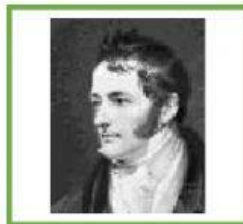
Louis J. Gay Lussac



Thomas Graham



Jonn Dalton



William Henry

Establece que la velocidad de difusión de las moléculas de gas es inversamente proporcional a la raíz cuadrada de su densidad.

Establece que la presión de una mezcla de gases es simplemente la suma de las presiones parciales de los componentes individuales.

Se dice que, para un gas ideal a presión constante, el volumen es directamente proporcional a la temperatura absoluta (en kelvin).

En un sistema cerrado, el gas ocupa todo el volumen del sistema. Así por ejemplo, cuando un gas es metido a un recipiente, se expande uniformemente para ocupar todo el recipiente. Cuando un gas es sacado del recipiente al ambiente tenderá a expandirse por la atmósfera.

Postula que las presiones ejercidas por un gas sobre las paredes del recipiente que lo contienen son proporcionales a sus temperaturas absolutas cuando el volumen es constante.