

E.E.S N°1

DOCENTE: Maurente Adriana

CONTACTOS: (WhatsApp): 2241471454

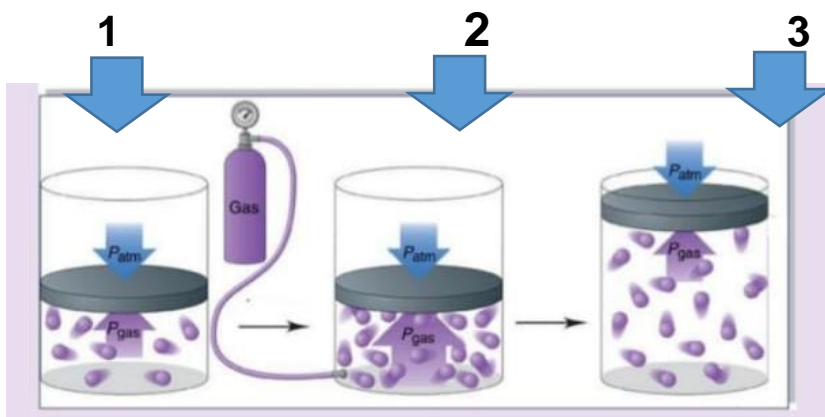
Mail: adrianamaurente@hotmail.com

FISICOQUIMICA 2°A

TP N°1: MATERIA, CAMBIOS DE ESTADO Y MODELO CINETICO MOLECULAR

Actividades:

1. Observa el esquema y responde estas preguntas. Tené en cuenta que la temperatura se mantiene constante (no cambia).
 - a) ¿Qué ocurre en cada paso del esquema?
 - b) ¿Qué variables se modifican en los puntos 2 y 3?
 - c) ¿Qué ocurriría si al pasar del 2 al 3 se aumentara la presión externa?
¿cómo podés lograrlo en la practica



2. Decidí si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas. Justifica tus respuestas y, en caso de las afirmaciones falsas, indica cuales serían las verdaderas.
 - a) La presión de los gases se debe a los choques de sus moléculas con las paredes del recipiente que los contiene.
 - b) A 25°C las moléculas de oxígeno vibran mas rapido que a 80°C
 - c) Al pasar un determinado volumen de gas a un recipiente mas grande su masa se modifica.

- d) Al pasar un determinado volumen de un gas a un recipiente mas pequeño su densidad se modifica.
 - e) Si mantenemos constante el volumen de un gas y aumentamos su temperatura, la presión no se modifica.
-
- 3. Una soda esta varias horas en la heladera. Cuando presionas el cabezal del sifon. ¿ El gas sale con mas o menos fuerza que si la botella hubiera estado varias horas al sol? ¿Que relacion tiene esto con la presión del gas desde el punto de vista de la teoria cinetico molecular?
 - 4. ¿Piensa en una rueda de bicicleta luego de pedalear varios km. ¿Cómo la sentís cuando apoyas la mano sobre ella? ¿Cómo te parece que estarán las partículas que forman el aire dentro de la rueda respecto de la distancia y del movimiento (si están más cerca o si se mueven mas)
 - 5. ¿Qué sucede con las partículas de un gas cuando abrimos una garrafa? ¿Cómo se modifica la distancia entre ellas?