

Plan de Continuidad Pedagógico

Materia: FISICOQUIMICA 2° B

Prof. Fernanda Zapata (mariafzapata@gmail.com)

SEMANA 2 (25de Marzo al 27 de Marzo)

El estado gaseoso

Para contestar las siguientes preguntas se puede consultar extracto del libro adjuntado de FQ2 - Editorial Mandioca.

- 1- Definir que es un gas
- 2- Definir que es un gas ideal. ¿Qué condiciones debe cumplir?
- 3- ¿Cuáles son las variables que afectan al estado gaseoso?. Explicar cada una y que unidades se expresan.
- 4- ¿Qué es la Teoría Cinético Molecular?. ¿Cuáles son sus principales enunciados?
- 5- Expliquen, según el modelo de partículas (Teoría Cinético Molecular), las siguientes situaciones:
 - a- Las pastillas de naftalina que se colocan en los armarios contra las polillas van desapareciendo lentamente pero no gotean.
 - b- El olor a carne cocida se huele rápidamente en las habitaciones de una casa, mientras que la carne cruda prácticamente no tiene olor.
 - c- El olor a los perfumes se siente más intensamente en verano que en invierno, aunque durante menos tiempo.
 - d- Para evitar que se empañen los vidrios del auto es suficiente con abrir un poco la ventanilla.
 - e- Conviene colocar las bebidas frías sobre un portavasos.
 - f- Un joyero debe calentar el oro para armar collares y dijes con formas diferentes.
 - g- La ropa colgada se seca mucho más rápido los días de viento.

Pautas:

- Cualquier consulta escribís un email!

Forma de envío:

- En horario escolar enviar antes del viernes 02 de abril la tarea vía mail POR ALUMNO.

- Pueden realizar la actividad en hoja de carpeta, sacarle una foto a la/las misma/s y enviarlas como archivo jpg.