

Escuela: CENS Caucete

Docente: Diaz Evangelina Lorena

Curso: 2°Ciclo 1°División. Educación de Adultos

Turno: Noche

Área Curricular: Química

Título de la propuesta: Cambios de estados de la materia

Guía N° 5

Actividades:

1) Lee las siguientes definiciones y compara con la actividad n°3 de la guía n° 4 (guía anterior). Realiza una corrección si es necesario.

FUSIÓN: Es la conversión de un sólido a un líquido al aumentar la temperatura. Por ejemplo, un helado, que es sólido, se convierte en líquido al aumentar la temperatura y conserva sus propiedades. El incremento de temperatura causa que las partículas aumenten su movimiento, lo cual genera separación entre ellas y una disminución de las fuerzas de atracción que las mantiene unidas.

SOLIDIFICACIÓN: Es el cambio de estado de un líquido a sólido por disminución de la temperatura. En estas condiciones, las fuerzas de atracción entre las partículas aumenta y el movimientos de las mismas disminuye. Por ejemplo, las cubiertas de chocolate al calentarse se vuelven líquidas, pero se solidifican al enfriarse.

VAPORIZACIÓN: La vaporización es la conversión de un líquido en gas , por acción del incremento de la temperatura. Por ejemplo el agua de los mares, los ríos y los lagos se evapora debido a las altas temperaturas durante el día. El aumento de temperatura permite mayor movimiento, y por lo tanto separación de las partículas. La VAPORIZACION se puede llevar a cabo por evaporación (por ejemplo cuando se seca la ropa extendida en la soga) o por ebullición (por ejemplo, cuando hierve el agua).

CONDENSACIÓN O LICUEFACCIÓN: Es el cambio del estado gaseoso al estado líquido debido a la disminución de la temperatura. Por ejemplo, el vapor de agua se convierte en líquido al reducir la temperatura, las fuerzas de atracción entre las partículas aumentan y disminuyen su movimiento.

SUBLIMACIÓN PROGRESIVA O VOLATILIZACIÓN: Es el cambio del estado sólido al estado gaseoso, sin pasar por el estado líquido. La sublimación requiere del aumento de la temperatura, las partículas aumentan su movimiento y disminuyen las fuerzas de atracción. Por ejemplo, los ambientadores en barra al ser expuestos al ambiente, que tiene mayor temperatura se convierten en gas.

SUBLIMACIÓN REGRESIVA O INVERSA: Es el proceso inverso a la sublimación progresiva, es decir, el cambio del estado gaseoso al estado sólido, sin pasar por el estado líquido. Por ejemplo, el yodo gaseoso en contacto con una superficie fría se solidifica.

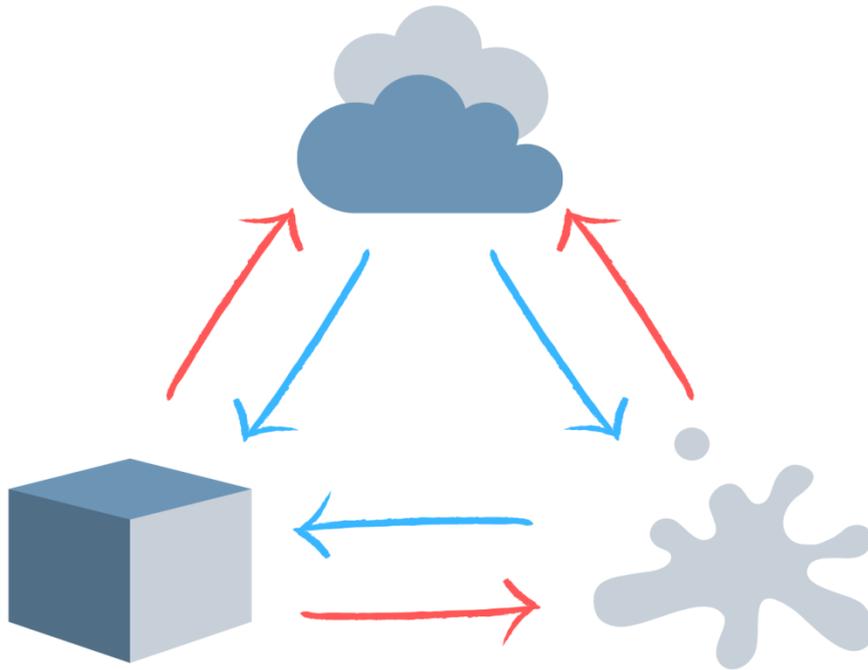
2) Dibuja o pega una imagen donde se evidencie los siguientes cambios de estados:

- A) SOLIDIFICACIÓN
- B) VAPORIZACIÓN
- C) FUSIÓN

3) Teniendo en cuenta la actividad anterior, completa el siguiente cuadro

	IMAGEN A	IMAGEN B	IMAGEN C
	(Solidificación)	(Vaporización)	(Fusión)
¿Qué ocurre con la temperatura?			
¿Qué sucede con las partículas en el cambio de estado?			

4) Completar la siguiente imagen con los cambios de estados que suceden, señalando de color rojo el aumento de temperatura y de color azul la disminución de temperatura.



Evaluación: Cada alumno deberá presentar las tareas en su cuaderno o carpeta, evaluando de este modo la responsabilidad y compromiso de sus trabajos. ENVIAR POR CORREO ELECTRÓNICO.

Si tienen dudas al momento de realizarlas por favor consultar a mi dirección de mails.

¡QUERIDOS CHICOS!

✚ **Ésta es la gran misión de la familia:** *“hacer lugar a Jesús, recibirlo en la familia. En la persona del marido, de la esposa, de los hijos, de los hermanos, de los abuelos”...PORQUE JESÚS ESTÁ ALLÍ...* (Papa Francisco)

Directora: Mónica Castro