

ACTIVIDADES DE REFUERZO. SEGUNDO TRIMESTRE.

Repasa los temas 3 y 4 (también tienes en la web vídeos explicativos de cada apartado) y luego realiza estos ejercicios.

UNIDAD 3.

3.1.

- Escribe el nombre de los distintos cambios de estado, indicando de qué estado a qué estado cambia, y pon un ejemplo de cada uno.
- Explica las diferencias entre evaporación y ebullición.
- ¿Qué diferencia existe entre condensación y licuación.

3.2.

- ¿Qué diferencias existen entre sustancias puras y mezclas?
- Calentamos un líquido hasta la ebullición ¿cómo podremos distinguir si es una sustancia pura o una mezcla?
- ¿Qué diferencias existen entre mezclas homogéneas y heterogéneas?
- ¿Qué es el soluto y qué es el disolvente e una disolución? ¿Qué les ocurre a las partículas del soluto en una disolución?

3.3.

- Explica la técnica de filtración (qué tipo de mezclas separa, características de los componentes, material y procedimiento de separación)
- Explica la técnica de decantación (qué tipo de mezclas separa, características de los componentes, material y procedimiento de separación)
- Explica la técnica de cristalización (qué tipo de mezclas separa, características de los componentes, material y procedimiento de separación)
- Explica la técnica de destilación (qué tipo de mezclas separa, características de los componentes, material y procedimiento de separación)
- Escribe qué técnica de separación y qué aparatos usarías para separar:
 - aceite y agua
 - agua y alcohol
 - arena y agua
 - los componentes de una tinta
 - agua y sal
 - arena y limaduras de hierro

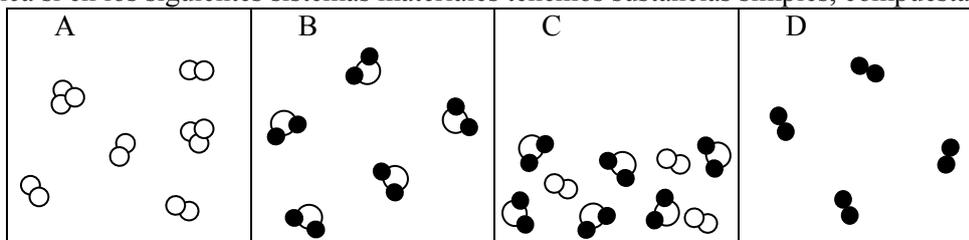
UNIDAD 4.

4.1.

- Diferencias entre cambios físicos y cambios químicos (al menos hay dos).
- Indica si los siguientes cambios son físicos o químicos:
 - El hierro se oxida con el tiempo.
 - La cera de una vela se derrite al calentarla.
 - Las plantas hacen la fotosíntesis.
 - Un papel arde.
 - Un charco de agua se seca con el tiempo
 - Filtramos la arena que hay mezclada en el agua.

4.2.

- Explica la hipótesis atómica de Dalton
- ¿Qué aspectos de la Hipótesis atómica de Dalton tuvieron que ser modificados?
- ¿Cuántos elementos químicos se conocen actualmente? ¿Cuántos son naturales y cuántos artificiales? ¿Quién propuso los símbolos actuales?
- Explica cómo se produce una reacción química, según la Teoría atómica.
- Explica si en los siguientes sistemas materiales tenemos sustancias simples, compuestas o mezclas de sustancias.



4.3.

- Explica las dos diferencias que existen entre sustancias simples y compuestas
- Hemos estudiado en el tema dos procedimientos para descomponer las sustancias compuestas. ¿Cuáles son?
- ¿Qué sustancias reaccionan y cuáles se producen en la combustión de un compuesto orgánico como el butano? Escribe la reacción correspondiente.