



ÁREA:	CIENCIAS NATURALES	ASIGNATURA : TECNOESTADISTICA	GRADO: 7 Y 8
DOCENTE:	BARRAZA	PLAN DE MEJORAMIENTO	AÑO LECTIVO : 2024
ESTUDIANTE:		FECHA: 20,8,24	PRIMER : SEGUNDO

ACTIVIDAD: 1. RESUELVA ESTAS PREGUNTAS Y SUSTENTE UNA RESPUESTA DE ESTE
 2.HAGA UN MAPA CONCEPTUAL DEL VIDEO. <https://www.youtube.com/watch?v=oHmoDmZ4q9A>

1, ¿Cómo se llama el método para separar aceite del agua?

- A. Decantación
- B. Filtración
- C. Destilación
- D. Tamizado**

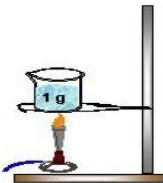
2, Las mezclas puedes separarse:

- A. Por métodos físicos
- B. Por métodos químicos
- C. Por métodos magnéticos
- D. Por métodos centrifugación

3. Por filtración separaría

- A. Azúcar y arena
- B. Agua y sal
- C. Hierro y arena
- D. Aceite y alcohol

4, Que tipo de energía representara la figura



- A. Energía Térmica o, calórica
- B. Energía Solar
- C. Energía Lumínica
- D. Energía Eólica

5. las figuras corresponden a una propiedad.



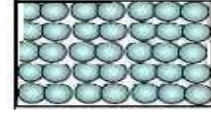
- A. Propiedad específica Química
- b. Propiedad física
- C. Propiedad intensiva
- D. Propiedad Calórica

10.El modelo de la figura corresponde a:



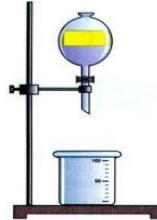
- A. Rutherford
- B. Bhor Niel
- C. Dalton

6. La figura presente corresponde a que estado de la materia.



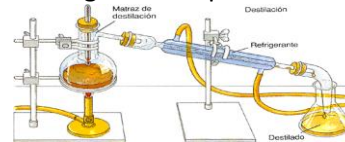
- A. Solido
- B. Gas
- C. Liquido
- D. Plasma

7. Se emplea en la separación de dos o más líquidos que no se disuelven entre sí (no miscibles) y tienen diferente densidad.



- A. Filtración
- B) Decantación
- C) Magnetismo
- D) Destilación

8. La figura corresponde a un metodo de separacion:



- A. Magnetismo
- B. Centrifugación
- C. Destilación
- D. Decantación

9. Propiedad que permite conocer el número de electrones que tiene un átomo neutro.

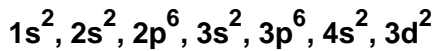
- A. Número de oxidación
- B. Número cuántico principal
- C. Número de masa
- D. Numero atomico

D. Demócrito

11. Proporciona el subnivel, que determina la forma en que gira un electrón alrededor del núcleo. Cada orbital de un subnivel dado es equivalente en energía, en ausencia de un campo magnético. "l" posee valores desde 0 hasta (n-1). corresponde al número cuántico:

- A. Número cuántico principal
- B. Número cuántico secundario
- C. Número cuántico azimutal
- D. Número cuántico espín del electrón

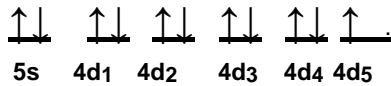
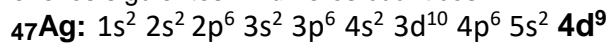
12. La configuración electrónica para este elemento queda expresada:



- A. Z=35
- B. Z=22
- C. Z= 35
- D. Z= 40

13. La configuración electrónica:

Tiene los siguientes 4 números cuánticos.



- A. n=5, l=1, m_s=-1/2
- B. n=3, l=2, m_s=+1/2
- C. n=0, l=3, m_s=-1/3
- D. n=1, l=1, m_s=-1/2

--	--