



| | | | |
|--------------|----------------------|---------------|-------------------------|
| Estudiante: | | Asignatura: | QUIMICA |
| Docente: | Lic. Andrea Bernardo | Grado/Curso: | SEGUNDO DE BACHILLERATO |
| Fecha: | | Calificación: | |
| Año Lectivo: | 2024 | | |

EVALUACION DE QUIMICA

Instrucciones: Lee detenidamente las preguntas y subraya la respuesta que consideres correcta.

1. ¿Cómo se llama al método para determinar la concentración máxima de sustancias contaminadas que se encuentran en el agua y el medio ambiente? 1PUNTO

- a) partes por millón
- b) porcentaje masa/volumen
- c) normalidad

2. Carlos después de limpiar una alberca, le tiene que agregar cloro para que el agua tenga las condiciones Adecuadas de higiene, conociendo la capacidad que tiene de agua (100,000 l) leyendo las especificaciones Que marcan 2 ppm ¿Qué cantidad de cloro en polvo debe agregar? 1PUNTOS

- a) 20 g
- b) 20 mg
- c) 200 mg

3. Si Carlos tuviera que agregar kilogramos, ¿Cuántos tendría que añadir? 1PUNTO

- a) 0.2 kg
- b) 20 kg
- c) 2kg

4. De acuerdo con las propiedades de las partículas de las sustancias, escoge la respuesta más adecuada al Planteamiento siguiente: “Los líquidos tienen forma definida, pero los gases no”. 1PUNTOS

- a) Los líquidos tienen sus partículas más separadas que los gases.
- b) Los gases tiene las partículas más separadas que los líquidos.
- c) Los líquidos pueden fluir pero los gases no .

5. De los siguientes enunciados, determina ¿cuáles representan cambios químicos y cuáles son solo cambios Físicos? 1PUNTO

1. Durante una práctica de laboratorio, Paco corta en pedacitos, una cinta de magnesio.
2. Mamá desmancha mi bata de prácticas con cloro.
3. Pusimos pedacitos de hígado de pollo en una botella y te agregamos agua oxigenada, después Metimos un palillo con un punto de ignición y éste se encendió vivamente.
4. En el comal de la estufa, pusimos sal de cocina humedecida a calentar, hasta que se desecó toda. 1PUNTO

- a) 1 ,2,3 son cambios físicos.
b) 1, 3 y 4, son cambios químicos.
6. Reconoce la propiedad que hace posible la escena de la fotografía en el Mar Muerto. 1PUNTO
- a) Masa
b) Volumen
c) Densidad
7. De acuerdo al lenguaje científico, ¿cuál es la expresión correcta para: sus aguas son mucho más pesadas que el agua de mar ordinaria? 1PUNTO
- a) sus aguas tienen más masa
b) sus aguas son más densas
c) sus aguas tienen más volumen
8. Elige la propiedad de la materia que relaciona el peso específico 0,50 PTS
- a) Masa/volumen
b) Volumen/masa
c) Masa/peso
9. De los siguientes ejemplos, determina cuál opción incluye una propiedad extensiva y una intensiva de la materia. 0,50PTS
- a) Masa, volumen
b) Viscosidad , dureza
c) Masa, punto de fusión
d) Densidad punto de ebullición .
10. Revolvemos tres sustancias que no se mezclan entre sí. Cuando se asientan, observamos que se forman tres capas perfectamente delineadas. De acuerdo a lo que sabes sobre densidad, escoge la opción 1 Correcta. 0,50PTS
- a) La sustancia A es la menos densa de todas
b) La sustancia C es la menos densa de todas
c) La sustancia B y la sustancia C tiene iguales densidades.
d) Ninguna es correcta
11. Considerando las propiedades de la materia, ¿Cuál de las afirmaciones es la correcta? 0,50PTS
- a) Pedro
b) Ana
c) Estela

| | | |
|--|---------------------------------------|---|
| Lic. Andrea Bernardo DOCENTE | Msc. William Veloz Director | MSc. Leonardo Hinojosa VICERRECTORADO |
|--|---------------------------------------|---|