



**COLEGIO DE BACHILLERES DEL ESTADO DE BAJA CALIFORNIA SUR
DIRECCIÓN ACADÉMICA
SISTEMA DE ENSEÑANZA ABIERTA
UNIDAD 01
GUÍA DE ESTUDIO PARA EXAMEN GLOBAL**

QUÍMICA I

1. ¿Qué es el Lenguaje Químico?
2. ¿Qué medidas se tuvieron que tomar para poder entenderse los químicos y así poderse comunicar en diferentes idiomas?
3. ¿Qué importancia tiene que el lenguaje químico sea universal? Mencione al menos 3.
4. ¿Qué es el método científico? Y ¿Cuáles son sus pasos?
5. Cuando se habla del Método en química, ¿a qué se refiere?
6. ¿Cómo se define una hipótesis?
7. Plantea una hipótesis sobre el calentamiento global.
8. ¿Qué significa experimentación?
9. ¿Cuáles son las fuentes de las energías Eólica, Geotérmica y biogás?
10. ¿Qué es una sustancia pura?
11. ¿Cuándo decimos que una mezcla es homogénea?
12. ¿Cuándo decimos que una mezcla es heterogénea?

13. Los elementos, ¿están considerados como una mezcla pura?, ¿Por qué?
14. ¿Qué es una reacción reversible?
15. ¿Qué es una reacción irreversible?
16. ¿Cuál es la diferencia entre las unidades derivadas y las fundamentales?
17. Mencione el nombre de tres unidades fundamentales.
18. Mencione el nombre de tres unidades derivadas.
19. ¿Qué es el metro?
20. ¿Qué es el punto triple?
21. ¿Cuál es la temperatura de congelación del agua en °C y en °K a la presión de una atmosfera?
22. ¿Cuál es la temperatura de ebullición del agua en °C y en °K a la presión de una atmosfera?
23. Resuelva ejercicios de transformación de gramos a moles.
24. Mencione las leyes de los gases de:
- Gay Lussac
 - Boyle Mariotte
 - De Charles
 - De Avogadro
25. Resuelva ejercicios de transformación de unidades de presión: mm de Hg a Atmosferas y viceversa.
26. Propiedades físicas de los hidrocarburos y relacionar el número de carbonos con el estado de agregación.

27. Resuelva ejercicios de cálculo de porcentajes.

