TALLER DE NIVELACIÓN					
Este taller debe ser realizado, en perfecto orden y sustentado una vez finalizado					
ASIGNATURA	QUÍMICA	CURSO	6	FECHA	
NOMBRE					

1. Define con tus propias palabras los siguientes conceptos. Cada respuesta vale 2 puntos.
   a) ¿Qué es la química?
   b) ¿Qué es la materia?
   c) ¿Qué es un cambio químico?

2. Escribe tres situaciones de la vida cotidiana en las que esté presente la química. Para cada una, explica qué sustancia, material o proceso está involucrado.

3. Una persona cocina un huevo, derrite un cubo de hielo y corta una hoja de papel. Identifica cuál de las tres situaciones corresponde a un cambio químico. Explica por qué las otras dos situaciones corresponden a cambios físicos.

4. Responde las siguientes preguntas.
   a) ¿Qué es una sustancia pura?
   b) ¿Qué es una mezcla?
   c) ¿Cuál es la diferencia entre una mezcla homogénea y una heterogénea?
   d) Escribe un ejemplo de mezcla homogénea.
   e) Escribe un ejemplo de mezcla heterogénea.

5. Tienes una mezcla formada por piedras pequeñas, arena, sal y agua. Describe, en orden, los métodos que utilizarías para separar sus componentes y explica qué obtendrías en cada etapa.

6. Realiza un dibujo de un átomo según el modelo estudiado en clase. Tu dibujo debe incluir: Núcleo, Protones, Neutrones, Electrones, Señalización de las cargas eléctricas. Debajo del dibujo, explica brevemente qué función o característica tiene cada partícula subatómica.

7. Un átomo tiene 8 protones y 8 neutrones. Calcula su número atómico y su número másico.

8. Un átomo tiene número atómico 11 y número másico 23. ¿Cuántos protones, neutrones y electrones tiene si es neutro?

9. Un átomo neutro tiene 17 protones y 18 neutrones. Determina su número atómico, número másico y cantidad de electrones.

10. ¿Por qué se considera que el núcleo concentra casi toda la masa del átomo?

11. ¿Qué diferencia existe entre un protón y un electrón?

12. Un estudiante afirma lo siguiente: "Los electrones están en el núcleo, los protones no tienen carga y los neutrones tienen carga negativa". Identifica los tres errores de la afirmación y escribe la corrección de cada uno.

13. Realiza las configuraciones electrónicas de: Ag – Po – U – As – Th – Os.

14. De acuerdo a las configuraciones electrónicas del punto anterior indica los 4 números cuantos del último electrón correspondiente a cada elemento.