



Área y/o asignatura: Química (Décimo)

Docente responsable: Johan Mauricio Álvarez Estrada

Fecha de entrega:

Sustentación: Debe entregar el taller resuelto, estudiar los conceptos trabajados en clase (Cuaderno) y presentar una prueba tipo prueba Saber.

Logros a superar:

Identifico los diferentes métodos de balanceo de las reacciones químicas.

Reconozco los diferentes tipos de reacciones químicas inorgánicas.

Taller (Grado décimo)

Actividad 1:

Responde las siguientes preguntas teniendo en cuenta los ejemplos mencionados. También debes hacer un trabajo de consulta para resolver algunas de las preguntas planteadas.

1. En toda reacción exotérmica se libera:

- a) Protones b) Electrones c) Átomos
- d) Energía e) Moléculas

2. ¿Cuál es una reacción de adición?

- a) $N_2 + H_2 \rightarrow NH$ b) $C + O_2 \rightarrow CO_2$
- b) $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$ d) $F + Cl_2 \rightarrow FeCl_3$
- c) Todas

3. Nombrar 5 ejemplos cotidianos de reacción química.

4. ¿Cuál no es una reacción redox?

- a) $Zn + O_2 \rightarrow ZnO$
- b) $Fe + O_2 \rightarrow FeO$
- c) $NaOH + H_2SO_4 \rightarrow NaSO_4 + H_2O$
- d) $HCl + KOH \rightarrow KCl + H_2O$
- e) c y d

7. Dar 2 ejemplos de reacción de neutralización.

8. Dar 2 ejemplos de reacción de combustión completa e incompleta.

9. Investigar cualquier reacción química observar y describir con detalles, dibujos, ecuación química.

10. Explicar cualitativamente que debe pasar para afirmar que ocurrió reacción química.

11. Dar 2 ejemplos de reacción de adición o síntesis.

12. Dar 2 ejemplos de reacción de descomposición.

13. Dar 2 ejemplos de reacción de desplazamiento.

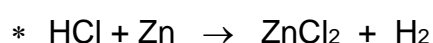
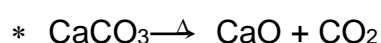
14. Dar 2 ejemplos de reacción de doble desplazamiento o metátesis.

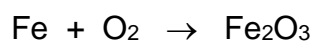
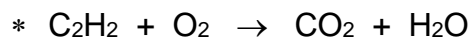
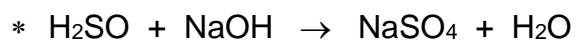
15. Dar 2 ejemplos de reacción de combustión incompleta.

16. Dar 2 ejemplos de reacción de combustión completa.

17. Dar 2 ejemplos de reacción redox.

18. Reconocer a que tipo de reacción pertenece cada ecuación.





19. ¿Qué es un reacción exotérmica y endotérmica? Dar ejemplos

ACTIVIDAD 2:

Ajustar (balancear) las siguientes reacciones químicas:

