

COLEGIO LA TOSCANA LISBOA IED
 "EDUCACION PARA LA COMUNICACIÓN Y FORMACION EN VALORES"
 AREA DE CIENCIAS Y EDUCACION AMBIENTAL
 ASIGNATURA BIOLOGÍA Y QUÍMICA GRADO DÉCIMO
 NIVELACIÓN I SEMESTRE
 DOCENTE Mg. IQ GLORIA ALEXANDRA HERNÁNDEZ ALMANZA

Nombre: _____ Fecha: _____ Nota: _____

INDICACIONES

- El trabajo debe ser entregado en las fechas establecidas.
- Se debe entregar en hojas de examen, bien presentado, marcado.
- Se debe sustentar la actividad con evaluación
- Realizar autoevaluación de la actividad.

QUÍMICA

Determine de cada ecuación química lo siguiente:

- Reactantes y productos
- Nombres de los reactantes y productos
- Balancear por el método de tanteo

1. $\text{MnO}_2 + \text{HCl} \longrightarrow \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$
2. $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{CO} \longrightarrow \text{Na}_2\text{S} + \text{CO}_2$
3. $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{FeSO}_4 + \text{H}_2$
4. $\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{CO} \longrightarrow \text{FeO} + \text{CO}_2$
5. $\text{K}_2\text{CrO}_4 + \text{HBr} \longrightarrow \text{CrBr}_3 + \text{Br}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{KBr}$
6. $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Cu}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{Cu}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$
7. $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
8. $\text{N}_2 + \text{H}_2 \longrightarrow \text{NH}_3$
9. $\text{C}_5\text{H}_{12} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
10. $\text{I}_2\text{O}_5 + \text{BrF}_3 \longrightarrow \text{IF}_5 + \text{O}_2 + \text{BrF}_2$
11. $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 \longrightarrow \text{NH}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
12. $\text{P}_4\text{O}_{10} + \text{Mg}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$

Determine de cada ecuación química lo siguiente:

- Reactantes y productos
- Nombres de los reactantes y productos
- Balancear por el método de óxido reducción

- a) $2\text{HNO}_3 + 6\text{HBr} \rightarrow 3\text{Br}_2 + 2\text{NO} + 4\text{H}_2\text{O}$ Ejemplo
- b) $\text{Ag} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{NO} + \text{H}_2\text{O} + \text{AgNO}_3$
- c) $\text{C} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{N}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- d) $\text{C} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- e) $\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{Fe} + \text{CO}_2$
- f) $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
- g) $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- h) $\text{CuS} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{S} + \text{H}_2\text{O} + \text{NO}$
- i) $\text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- j) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{HI} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_3 + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$