LICEO ELVIRA SANCHEZ DE GARCES

PROFESOR JORGE LUIS PEREZ ORAMAS

**PRIMER AÑO MEDIO A / QUIMICA**

AÑO 2021 PRIMER SEMESTRE

Mail: [jorge.luis.perez@liceoelvirasanchez.cl](about:blank) Cómo usar negrita, cursiva y tachado en WhatsApp +569 63521809

Nombre del estudiante: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Puntaje: 30 puntos.

PRUEBA SEMESTRAL QUIMICA ( TRABAJO SUMATIVO 5 )

Objetivos

1- Identificar reacciones químicas y los cambios producidos.

2- Clasificar reacciones según criterios estudiados.

3- Interpretar fórmulas químicas y nombrarlas.

1- Observa las siguientes imágenes e identifica dónde se produce una reacción química:



a)\_\_\_\_\_\_\_ b)\_\_\_\_\_ c)\_\_\_\_\_\_ d)\_\_\_\_\_\_\_ e)\_\_\_\_\_\_\_\_\_ f)\_\_\_\_\_\_\_\_ g) \_\_\_\_\_\_\_

**2- Explica el por qué de tu selección.**

**2- Menciona los cambios que se originan en las reacciones químicas identificadas.**

**3- Observa la siguiente representación:**

**MnO2 (s) + HCl (ac) → MnCl2 (ac) + Cl2 (g) + H2O**

**a) Ajusta o balancea la ecuación química.**

**b) Señala las fórmulas químicas de las sustancias reaccionantes y productos.**

**c) Clasifícala esta reacción (síntesis, sustitución o descomposición)**

**4 - Representa mediante un modelo la combinación de los átomos en la siguiente reacción:**

**2 H2 (g) + O2 (g) → 2 H2O (g)**

**a) Clasifícala esta reacción (síntesis, sustitución o descomposición)**

**5- Selecciona las alternativas correctas marcando con X**

**La fórmula química H3PO4 :**

**\_\_\_ Representa una sustancia simple.**

**\_\_\_ Por cada 3 átomos de oxígeno, hay un átomo de fósforo y 4 átomos de oxígeno.**

**\_\_\_ Por cada tres átomos de hidrógeno se enlazan 4 átomos de oxígeno.**

**\_\_\_ Está formada por átomos de diferentes elementos químicos.**

**6- Completa el cuadro siguiente:**

|  |  |
| --- | --- |
| **Fórmula** | **Nombre** |
| **NaCl** |  |
| **CO2** |  |
| **H2** |  |
| **Fe** |  |

RUBRICA DE CALIFICACIÒN : 1 – 7 ptos 2- 6 ptos 3- 6 ptos 4- 3 ptos 5- 4 ptos 6- 4 ptos