



GIMNASIO LOS PIRINEOS

“EDUCACIÓN Y FORMACIÓN INTEGRAL CON ENFASIS EN VALORES,
INGLÉS, EMPRENDIMIENTO Y GESTIÓN LABORAL”.

TALLER DE REPASO °10

NOMBRE: _____ FECHA: _____

1. Verifique si las siguientes ecuaciones químicas cumplen la ley de conservación de masas, de no ser así realice sus respectivos balanceos.
 - a) $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
 - b) $\text{HCl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 - c) $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$
 - d) $\text{P} + \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_3$
 - e) $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$
2. Identifique cual será el RL y RE de la primera ecuación química, suponiendo que tiene 34 g de Zn y 45 de HCl
3. De acuerdo al punto anterior cuantos gramos de ZnCl_2 se formarán, y así mismo cuantos moles de H_2 obtendrá.
4. Identifique cual será el RL y RE de la tercera ecuación química, suponiendo que tiene 94 g de Al_2O_3 y 65 de H_2SO_4
5. De acuerdo al punto anterior cuantos gramos de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ y H_2O se formarán.
6. Una mezcla gaseosa contiene 3.23 g de cloroformo, CHCl_3 , y 1.22 g de metano, CH_4 . Suponiendo que ambos compuestos se mantienen como gases, ¿qué presión ejerce la mezcla en el interior de un recipiente metálico de 50.0 mL a 275 °C? ¿Cuál es la presión con la que contribuye el CHCl_3 ?