



Nombre:	1	2	3	4	Escrito	Oral	Calificación final
Fallo:							

Ejercicio 1:

El AgNO_3 penetrará en la piel de la verruga y la quemará poco a poco. Un inconveniente que deja el AgNO_3 es que la piel quedará manchada luego de utilizarlo, al menos por unos días. Luego de eso, no quedará rastros de piel manchada ni menos aún de las verrugas. Esta sal se obtiene mediante la ecuación:



- ¿Cuántas moléculas de H_2 se obtendrán si se ponen a reaccionar 160 g de Ag ?
- ¿Qué masa de AgNO_3 se obtiene si reaccionan 120 g de HNO_3 ?
- Calcular el volumen a PTN que se obtiene de H_2 si se ponen a reaccionar 1,90 mol de HNO_3 .

Ejercicio 2:

Se preparó una solución disolviendo 4,00 g de NaOH sólido, puro y anhidro, en el agua necesaria para obtener 500 mL de solución. Determinar:

- La concentración de la solución en gramos por litro.
- La molaridad de la misma.

Ejercicio 3:

a) Formular o nombrar los siguientes compuestos según corresponda:

- i) 2,2,3 trimetil hexanal ii) $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_2 \\ | \\ \text{C}-\text{CH}_3 \\ || \\ \text{CH} \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$ iii) Pentanona

b) Definir isómeros y formular un isómero del octano.

Ejercicio 4:

a) Definir ácido y base según la Teoría de Arrhenius.

b) En medicina un **antiácido** es una sustancia, generalmente una base (medio alcalino), que actúa en contra de la acidez estomacal. En otras palabras, el antiácido alcaliniza el estómago aumentando el pH. Entre los antiácidos más antiguos está el $\text{Mg}(\text{OH})_2$. Plantear la ecuación completa que representa la reacción de neutralización entre el ácido clorhídrico (principal componente de los jugos gástricos) y el $\text{Mg}(\text{OH})_2$. Nombrar la sal obtenida y el $\text{Mg}(\text{OH})_2$.