

5. Muchos antiácidos contienen hidróxido de aluminio como ingrediente activo. Determine cuántos gramos de hidróxido de aluminio son necesarios para neutralizar 2,5 g de ácido clorhídrico del jugo gástrico producido durante la digestión si la reacción entre los dos produce cloruro de aluminio y agua

Reacción:

| |
|--|
| |
|--|

6. Se determinó que una gaseosa tiene una concentración de iones hidrógeno de 5×10^{-4} mol/L

| | | |
|-------------------|----------------------|---------------------------------|
| a) Calcular el pH | b) Calcular el pOH - | c) Indique si es Ácida o Básica |
| | | |

7. Se pretende medir el nivel de contaminación que puede darse por la emanación de Dióxido de carbono de los vehículos, para lo cual se han hecho pruebas de combustión con diversos combustibles, entre ellos la gasolina (C_8H_{18}), el etanol (C_2H_5OH) y el gas butano (C_4H_{10}) ¿Cuál de los tres combustibles produce la mayor cantidad en gramos de dióxido de carbono si se parte de una muestra de 10 gramos para cada prueba

| Reacción | Determinación de la cantidad en gramos de Dióxido de Carbono |
|----------|--|
| | |
| | |
| | |

Nota: La nota del examen para todos los paralelos se revisará en las oficinas del ¡Ajá! Parque de la Ciencia el lunes 9 de marzo de 14h00 a 17h00