TALLER DE CLASE							
Este taller debe ser realizado en el cuaderno, en perfecto orden. El taller será presentado en la siguiente clase o cuando el docente indique y deberá ser sustentado.							
ASIGNATURA	QUÍMICA	CURSO	8	PERIODO	4	FECHA	
TEMA	**TEORIAS ACIDO BASE pH y pOH**						

1. Realice un cuadro comparativo entre las teorías ácido base.

2. Consulta mínimo 4 indicadores de pH.

3. Una solución presenta una concentración de iones hidrógeno de 0,001 M. Calcula su pH y determina si es ácida, básica o neutra.

4. En un laboratorio se prepara una solución cuya concentración de iones hidroxilo es de 0,0001 M. Calcula el pOH y el pH de la solución.

5. Una muestra de jugo presenta una concentración de iones H^+ de 0,00001 M. Determina el pH, el pOH y clasifica la solución.

6. Una solución de limpieza tiene una concentración de iones OH^- de 0,01 M. Calcula su pOH y su pH. Explica por qué se considera básica.

7. Una bebida tiene un pH de 3. Calcula su pOH y determina la concentración de iones H^+.

8. Una solución de jabón presenta un pOH de 4. Calcula su pH y la concentración de iones OH^-.

9. Una muestra de agua tiene un pH de 6. Calcula su pOH y la concentración de iones hidrógeno. ¿La solución es ácida o básica?

10. En un laboratorio se analizan tres soluciones con los siguientes valores:

- Solución A: pH = 2.
- Solución B: pH = 7.
- Solución C: pH = 11.

a) ¿Cuál presenta mayor acidez?
b) ¿Cuál es neutra?
c) ¿Cuál es más básica?
d) Calcula el pOH de cada solución.

11. Dos estudiantes analizan diferentes muestras:

- Estudiante 1: obtiene un pOH de 3.
- Estudiante 2: obtiene un pOH de 9.

Calcula el pH de cada muestra y explica cuál tiene mayor carácter básico.

12. Una solución desconocida presenta una concentración de iones OH^- de 0,000001 M. Responde:

a) Calcula el pOH.
b) Calcula el pH.
c) Determina la concentración de iones H^+.
d) Clasifica la solución.
e) Explica qué ocurriría con el pH si se aumentara la concentración de iones H^+.