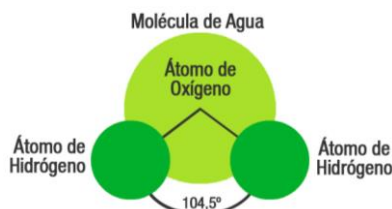


Temas de examen de Química 1° B. D. 2022:

Estudiante: **Santino Serra**

1- Mol: ¿Qué es el mol? Idea de su valor aproximadamente.

2- Agua: importancia.
Estructura de la molécula de agua:



Puentes de hidrógeno: ¿qué son?, estructura del hielo y del agua líquida.

Propiedades del agua: densidad, punto de ebullición y calor específico, calor de fusión: explicación de las mismas.

3- Soluciones acuosas: concepto de solución, soluto y solvente: qué es cada uno.

Ejemplos de soluciones líquidas, sólidas y gaseosas.

Concentración: concepto; unidades: g/L, y % m/V, explicación de cada una, qué relaciona.

Preparación de soluciones por masada directa o disolución: procedimiento a seguir.

4- Termoquímica: definición de entalpía (ΔH).

Ecuación termoquímica: qué es.

Ley de Lavoisier-Laplace: enunciado.

Unidades de energía, cuáles son: J y cal únicamente.

Procesos exotérmicos y endotérmicos: qué es cada uno.

Combustión: concepto, combustible y comburente: definición de cada uno, diferencias entre combustión completa e incompleta. Definición de entalpía de combustión.

5- pH: concepto: $\text{pH} = -\log [\text{H}^+]$.

Escala de pH: valores, medio ácido, básico y neutro en dicha escala.

Aclaración: Se le permite tener hoja con fórmulas de soluciones a la vista el día del examen.

Prof. Ana López