

Liceo de Joaquín Suárez, 10 / 2 / 12

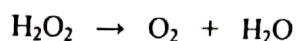
EXAMEN DE QUÍMICA
CUARTO AÑO

Nombre	
Escrito	Resultado

- 1) El hidróxido de sodio (NaOH), también conocido como soda cáustica, es usado en la industria, en la fabricación de papel, tejidos, jabones y detergentes.

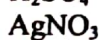
Se disuelven 15,0 g de NaOH en agua suficiente para obtener 750 mL de solución:

- expresa la concentración de dicha solución en molaridad y g/L
 - plantea la ecuación de disociación iónica para dicho hidróxido
 - determina el pH de dicha solución
- 2) la solución acuosa de peróxido de hidrógeno (H_2O_2) comúnmente se conoce como agua oxigenada. Dicho peróxido se descompone en presencia de luz, produciendo dióxígeno y agua. La ecuación que representa la descomposición del peróxido de hidrógeno puro es la siguiente:



Si se parte de 0,3 mol de peróxido de hidrógeno:

- ¿qué cantidad de sustancia de dióxígeno se obtiene?
 - Calcula la masa obtenida de agua
 - Representa la estructura de la molécula de agua lo más completamente posible
- 3) a) Nombra y clasifica los siguientes compuestos (ácidos, hidróxidos, sales)



- b) Plantea la ecuación de neutralización entre un ácido y un hidróxido de la parte anterior