



SEGUNDA EVALUACION DE QUIMICA

Septiembre 2 del 2008

NOMBRE _____

PARALELO _____

Lecciones - Deberes - Actividades	Examen	Total

Nota: Las preguntas del 1 al 7 tienen un valor de 6 puntos cada una
Las preguntas del numeral 8 tienen un valor de 3 puntos cada una

1. Los azúcares son carbohidratos que cuando se queman en el organismo producen una gran cantidad de energía. A continuación escriba la reacción de combustión que produce la sacarosa ($C_{12}H_{22}O_{11}$)

Reacción
¿Cuántos gramos de oxígeno serán necesarios para quemar una cucharada con 4 gramos de sacarosa?

2. El propano envasado en tanques, se usa para consumo doméstico

¿Cuántos Kilogramos de propano entrarán en un cilindro de 25 litros, si éstos pueden resistir una presión máxima de 50 atmósferas a una temperatura de $10^{\circ}C$? $R= 0,082 \text{ atm.L/mol.K}$

--

3. Se determinó que un jugo de naranja recién preparado, tiene una concentración de iones hidrógeno de $5 \times 10^{-4} \text{ mol/L}$

a) Calcular el pH	b) Calcular el pOH	c) Indique si es Acida o Básica