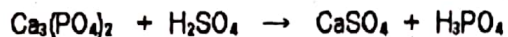


Liceo de Joaquín Suárez, 18/11/2016

EXAMEN DE QUÍMICA
CUARTO AÑO

Nombre	
Escrito	Resultado
Oral	

- 1) El ácido fosfórico de baja pureza que se utiliza en la elaboración de fertilizantes, se produce según:



- nombra a cada una de las especies químicas presentes en la ecuación
 - calcula el número de moléculas de ácido obtenidas (recuerda igualar) *a partir de 300 g de $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$*
 - elige una sal que esté presente en el proceso mencionado y escribe su ecuación de obtención a partir de un ácido y un hidróxido
- 2) El etilenglicol es un alcohol dihidroxilado que se agrega al agua de los radiadores como anticongelante para evitar que esta se congele en invierno. Se agregan 12,0 g de etilenglicol ($\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2$) en 900 mL de solución. Calcula para la solución su Molaridad g/L
- 3) Respecto a los siguientes compuestos orgánicos:
A) 2-buteno B) 3-metilpentino C) Octano
- indica a qué familia química corresponde cada uno. Explica por qué.
 - plantea la fórmula semidesarrollada para cada compuesto y la fórmula en zig zag
 - formula un isómero de cada uno de los compuestos planteados
 - nombra a cada uno de los isómeros formulados
 - indica a qué tipo de isomería pertenece cada uno de dichos isómeros
 - Elige sólo a uno de los compuestos originales (indica cuál) y escribe su ecuación de combustión completa