Expongo mi final del Martes 17-2-2008

1-

A- Explicar la acidez de los siguientes compuestos (te daban los PKa de cada uno). Acido acético, ácido benzoico, fenol, acido p-nitro-benzoico y p-nitro fenol, algo asi. Yo fundamente basando todo en la estabilidad del ión que queda sin el hidrógeno. Dadores de e- desestabilizan, aceptores estabilizan.

B-Dibujate un polarímetro y explicá como funciona y para qué sirve.

C-Dame un ejemplo de aminoácido a tu elección en el punto isoeléctrico. ¿Que es el punto isoeléctrico?

2-

A- Escribir las ecuaciones de las siguientes reacciones y nombrar los productos (no hacia falta el mecanismo)

-Alquilación¿? de un alqueno (iso propeno ponele, algo asi...)

-Polimerización del tetrafluoroetileno (te da teflón)

-Deshidratación de etanol con acido sulfurico (te da eteno y agua)

-Eliminación del 2-bromo butano con base fuerte (creo que te da un alcohol y ponele KBr si usaste KOH)

-

B-La reacción de metanol con un alqueno (creo que era metilpropeno) te da un compuesto util para mejorar el octanaje de un hidrocarburo. Es conocido este, da un eter. No estoy seguro pero es algo asi como metil terbutil eter.

C-Que es un enlace glicosídico (o era glucosídico?)?

3-

A- Termo, medio rebuscado te daban una reacción con gases

A + B --> C + D y te daban la entalpia a una temperatura. Te decían que la constante de equilibrio termodinámico era 10. Te daban un par de datos más que no recuerdo, posiblemente entalpias de los reactivos en otra temperatura. Te padían sacar las presiones parciales individuales al final. Salía laburando con Van T'Hoff y con los kp.... pero era extraño para mi.

B-¿Que es el índice de octanos? ¿Que es lo que indica?

4-

A-Cinética. Tranquilo. Reaccion A + B --> Productos. Tablita con 3 experiencias con diferentes concentraciones iniciales y velocidades todo a 25ºC. Encontrate la ley de velocidad. \tex A \tex

B-Ahora quiero k a 50ºC.... ah! necesitás la Energía de activación? tomá, es tanto. Y listo salia como piña.