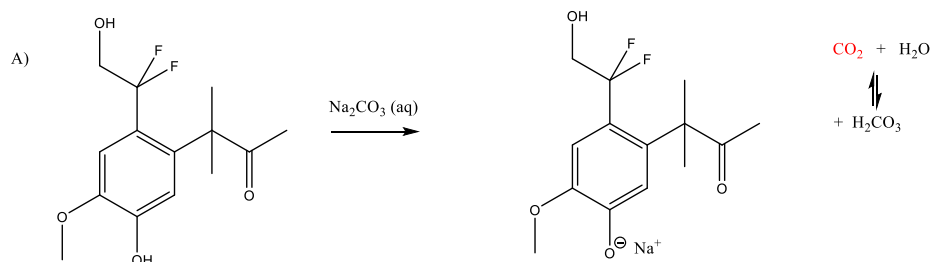


1

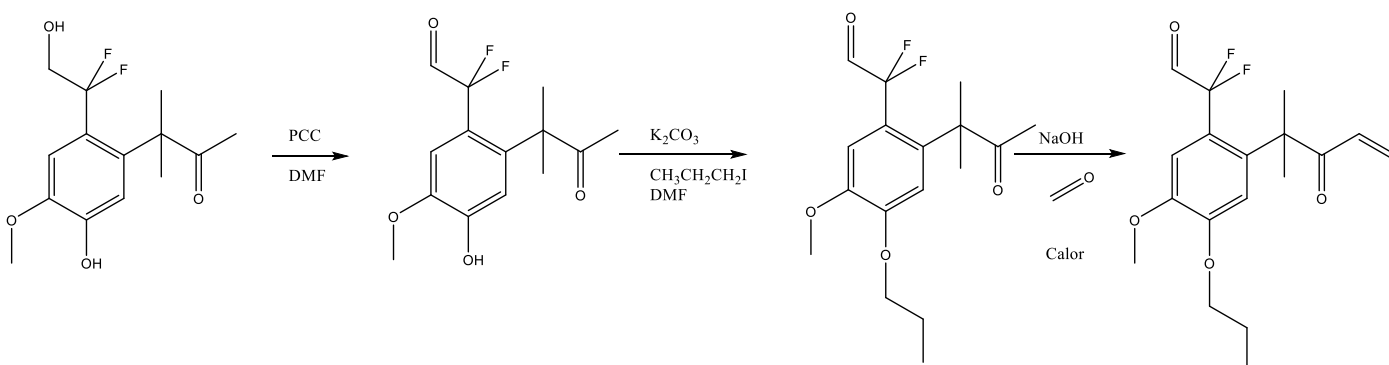


El grupo más ácido es el FENOL. Y la base es débil. Por tanto solo ocurrirá la desprotonación de este grupo. Los que han considerado que se desprotona también el de arriba, no les he restado demasiado. Por esta vez. Los valores de pKa de los OH alifáticos son inferiores que los aromáticos. El efecto inductivo es inferior al resonante en la estabilización de bases conjugadas. El gas liberado es CO_2

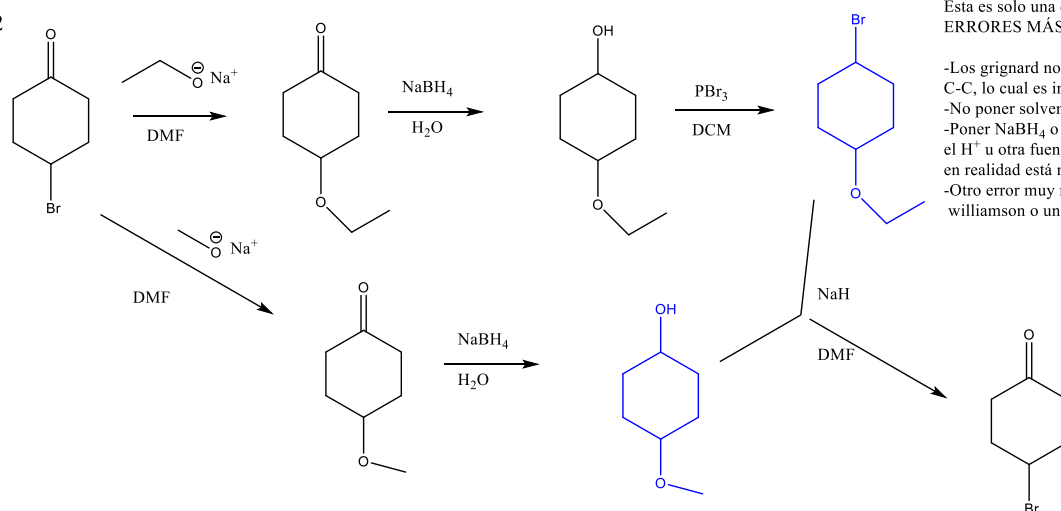
B) FENOL > ALCOHOL ALIFÁTICO > HIDROGENO ALFA AL CARBONILO. (ORDEN DE MAYOR A MENOR ACIDEZ)

Errores comunes: Considerar el carbono de los fluors. ¿Dónde estaría el carácter ácido, en un carbono que no tiene hidrógenos? Es imposible. Fallo grave. Igual el carácter básico, ¿cómo podría darse? No puede. El éter, por su parte, se considera un grupo sin carácter ácido-base, aunque estrictamente hablando, podría ser considerado una base muy muy débil. Otro fallo que ocurrió bastante: indicar que la cetona es ácida, haciendo un círculo alrededor del carbonilo. El ácido es el hidrógeno alfa.

C)

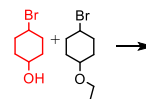


2



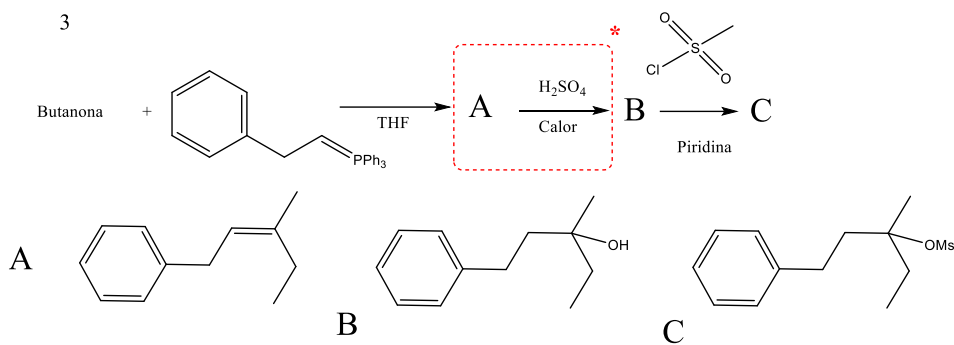
Esta es solo una de las respuestas posibles. Hay más formas.
ERRORES MÁS COMUNES

- Los grignard no sirven para nada acá, pues crean enlaces C-C, lo cual es innecesario acá
- No poner solventes. Las reacciones necesitan solventes.
- Poner NaBH_4 o LiAlH_4 para reducir y no poner luego el H^+ u otra fuente de protones. Eso no está "la mitad de bien", en realidad está mal, porque esa reacción nunca tendría lugar.
- Otro error muy repetido, es intentar hacer este síntesis de williamson o una similar:



Se olvidaron que la molecula 1 va a reaccionar consigo misma! o con otra igual que ella

3



El mecanismo casi todos lo tienen bien, y era un poco un regalo :)
 PROBLEMA: La reacción A $\rightarrow$ B

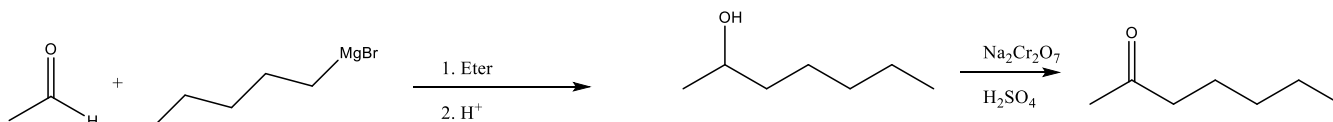
respuesta posible 1: NO HAY REACCION, explicar porqué (para formarse el alcohol necesita agua)

respuesta posible 2: Indicar que falta el agua, y seguir con el agua. Es una buena salida a un problema real (la indicada en la pauta). Si no indicas que falta el agua, entonces está mal, nunca daría un alcohol

respuesta posible 3: sulfonar el doble enlace. Es evidente que está sacada de internet, porque esa reacción es realmente rara y no suele explicarse en la Universidad. Pero me vale

EL RESTO QUE NO SEA ESTAS 3 OPCIONES, ESTÁ MAL :(

4



ERRORES MÁS COMUNES: - No sumar bien y poner más o menos carbonos en el grignard. Ese error daría otra molécula.
 - El orden en la reacción con el grignard. Si usas primero el ácido y luego el éter, desactivas el grignard y no hay reacción

Hay otras formas de hacerlo, y incluían pensar bien fuera de la caja. Alguno lo ha hecho, y le felicito.