Sintesi del 1-tetradecen-4-olo

$$O$$
 H
 $+$
 $MgBr$
 $Et_2O \text{ anidro, Ar}$
 OH
 $1h -40^{\circ}C, 1h \text{ t.a,}$

Tenere la relazione nelle 2-3 pagine, andare diritti al sodo ed essere schematici.

- 1. Riportare lo schema della reazione e spiegare il meccanismo. Perché il solvente dev'essere anidro? Perché la reazione viene fatta a -40 °C? Perché la reazione viene "quenchata" con HCl diluito?
- 2. Breve descrizione della procedura utilizzando quantità, tempi e temperature effettivamente usate. Per esempio: Si pesano 0.521 g del reagente X (xxx mmol) e le si disciolgono in 5 mL di solvente. La soluzione risulta chiara. A questa soluzione si aggiungono 0.2 mL del reagente Y. Subito all'aggiunta si forma un precipitato bianco che è il sale che si forma per reazione di questo con quello. Il prodotto viene purificato via cromatografia su gel di silice utilizzando come fase mobile XXX. L'R_f del prodotto è 0.XX. E così via. Riportare anche eventuali problemi riscontrati. In generale soffermarsi più sulle osservazioni e problematiche, la procedura che vi è stata data la conosciamo bene.
- 3. Riportare la resa di reazione e commentarla alla luce di eventuali problematiche riscontrate durante la procedura.
- 4. Caratterizzazione. Riportare gli spettri (¹H e ¹³C NMR e FTIR) e commentarli. Sono presenti solventi? Li possiamo vedere nello spettro FTIR? Commentare lo spettri ¹H NMR anche alla luce dello spettro ¹H NMR dell'aldeide di partenza disponibile su Moodle.