

Esercizio di Competenza # 6

In laboratorio stiamo studiando uno dei composti sottostanti e rileviamo i seguenti comportamenti sperimentali:

- 1) Se andiamo a misurare la pK_a per titolazione potenziometrica otteniamo due flessi a pH **8.5** e a pH circa **6**. Applicando nel flesso la regola $pH = pK_a$, estraiamo quindi i due valori di pK_a . Se lo stesso esperimento viene condotto in 10 % MeOH/Acqua, entrambi il primo valore umenta mentre il secondo diminuisce.
- 2) A conferma del punto 1 viene valutata anche la solubilità acquosa che effettivamente risulta dipendente dal pH. A quanto pare, per solubilizzare bene il composto occorre porsi ad opportuni pH altrimenti si osserva praticamente insolubilità.
- 3) Il composto si mostra come un solido a $mp > 100^\circ C$ incolore

Identificare fra i composti quelli compatibili al comportamento sperimentale.

