

ESAME DI STATO PER L'ABILITAZIONE ALLA PROFESSIONE DI CHIMICO
SEZIONE A – PRIMA SESSIONE 2018 - PROVA PRATICA

Il candidato sviluppi almeno uno dei due seguenti esercizi:

1. Preparare per pesata una soluzione di KMnO_4 equivalente ad una di FeCl_2 0,1M.
2. Determinare dai dati spettrali la molecola incognita, assegnarle un nome e spiegare

$\text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{O}_2$, insaturazioni=9

Mass Spectrum (m/z)	212 (M+) 195 (M-17) 105 (M-107) 77 (M-135)
IR (cm^{-1})	3378 1677
^1H NMR (ppm)	7.91 (dd) 7.52 (tt) 7.40 (t) 7.28-7.36 (m) 5.98 (d) 4.59 (exchanges)
^{13}C NMR (ppm)	198.8 138.9 133.9 133.4 127.2-129.1 (5 signals) 76.1