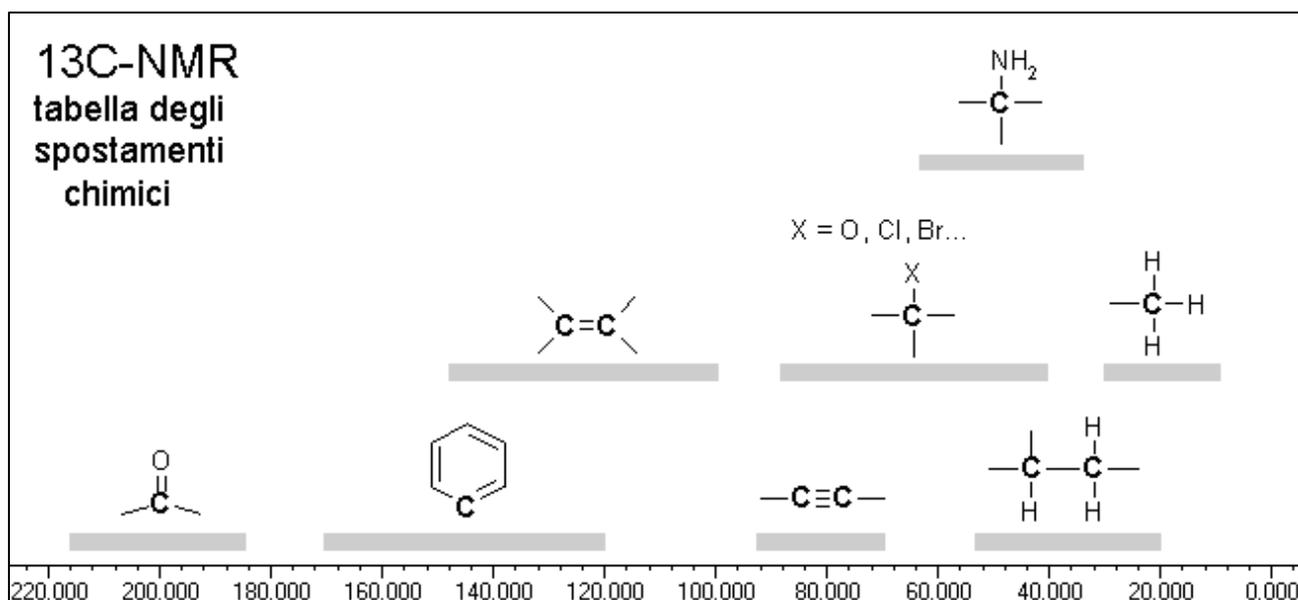
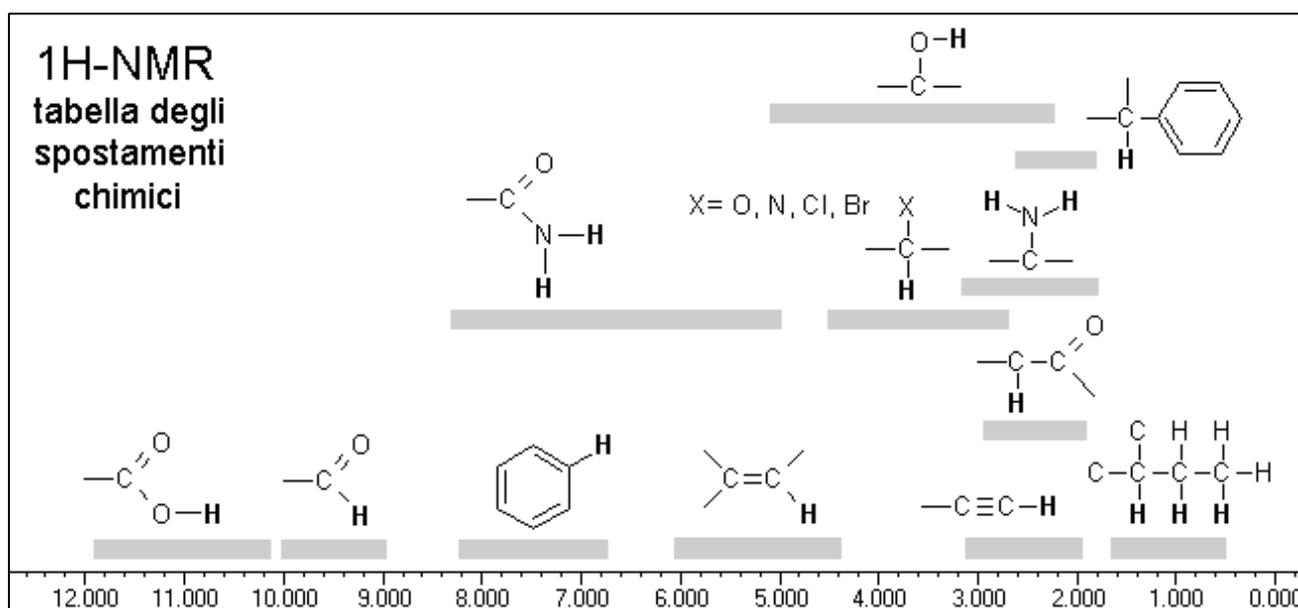


## Tabella A



1. - Gli idrogeni legati ad atomi elettronegativi sono deschermati, quindi risentono di un più forte campo magnetico e hanno spostamenti chimici più alti.
2. - Gli elettroni  $\pi$  di alcheni, anelli aromatici e carbonili, portano ad un aumento del campo magnetico in corrispondenza degli idrogeni legati intorno. Quindi si osservano spostamenti chimici maggiori rispetto a quelli degli idrogeni legati ad atomi solo elettronegativi.
3. - Dalla molteplicità  $m$  di ogni segnale si può risalire al numero di idrogeni vicini applicando la regola  $H_{\text{vicini}} = m - 1$ . Gli idrogeni alcolici, amminici e tiolici possono non accoppiarsi con gli H vicini.
4. - Gli idrogeni legati direttamente a ossigeno, azoto e zolfo possono formare legami idrogeno e vengono scambiati tra le molecole. Questo scambio è influenzato dalla diluizione, dalla temperatura e dall'ingombro sterico. Questi idrogeni possono avere o non avere accoppiamento di spin con gli idrogeni vicini e il loro segnale NMR può essere allargato e variabile.

