

Aldeidi e chetoni

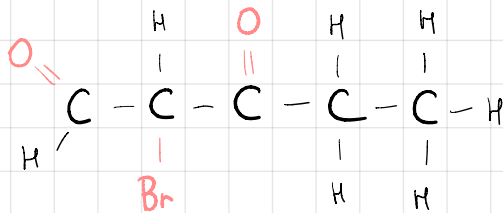
30 set 2020

Il punto di rottura è sempre il legame π tra C e O. Siccome vi è una grande differenza di elettronegatività, alla rottura l'ossigeno acquista tutti gli elettroni di legame, diventando negativo

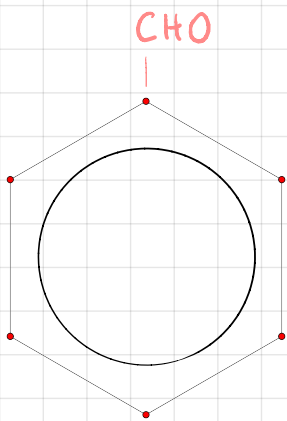
- ▶ O \leadsto diventa nucleofilo (attira carica positiva)
- ▶ C \leadsto diventa elettrofilo (attira carica negativa)

I chetoni sono meno reattivi delle aldeidi \leadsto il δ^+ si spalma sugli altri atomi di carbonio. Se il gruppo C=O non caratterizza la molecola (per esempio in una aldeide o in un acido) prende il nome di OXO-

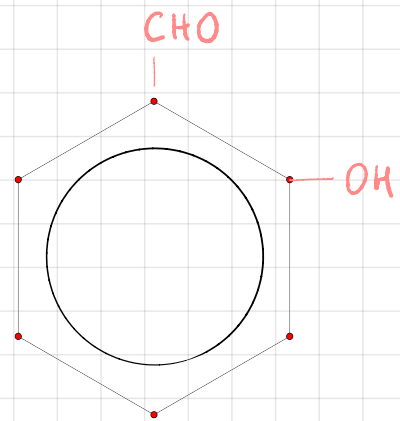
2 bromo 3 osso pentanale



aldeide benzoica (benzaldehyde)



aldeide o-ossibenzenica (aldeide salicilica)



I chetoni si nominano facendo precedere al sostantivo **chetone** il nome dei due radicali attaccati (in ordine alfabetico)

Proprietà fisiche

- maggior punto di ebollizione
- più solubili in acqua
- le aldeidi sono acidi deboli, ma i chetoni NO
- le aldeidi sono usati come disinfettanti
- aldeidi e chetoni a catena lunga hanno odore gradevole

Reattività

Le principali reazioni avvengono in tre siti:

1. il C carbonilico

2. l'ossigeno

3. il C α \rightarrow carbonio attaccato al gruppo funzionale più importante!