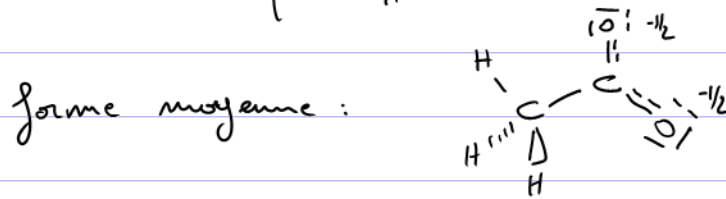
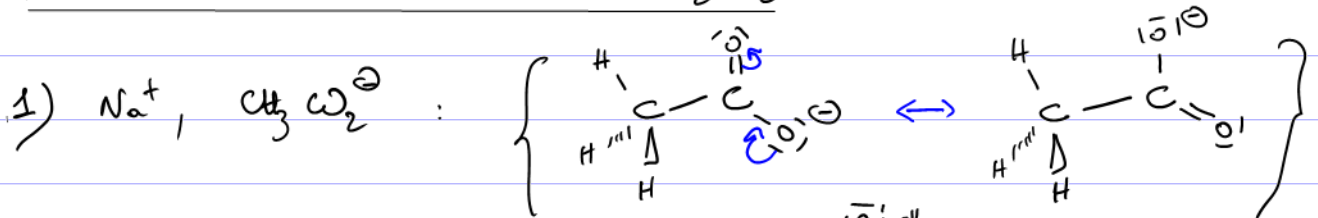
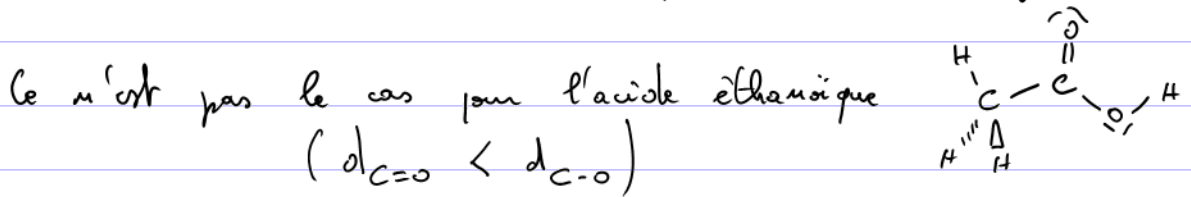


Ex 4: Acétate de sodium NaCH_3CO_2



2) Les 2 liaisons $\text{C}=\text{O}$ sont identiques \Leftrightarrow de \bar{n} longueur.



3) $s = 362 \text{ g/L}$ à 0°C ; $\rho(\text{NaCH}_3\text{CO}_2) \approx 82 \text{ g/mol}$
donc une solut^o de concentrat^o $1 \text{ mol/L} \equiv 82 \text{ g/L}$, la
solut^o n'est pas saturée !

CH_3CO_2^- est la base conjuguée de CH_3COOH (l'acide
acétique), cette solut^o sera basique.

4) l'interact^o responsable de la cohésion du solide est
l'interact^o coulombienne entre les ions \Rightarrow interact^o forte
donc T_{fus} est élevée $\Rightarrow T_{\text{fus}} = 324^\circ\text{C}$.