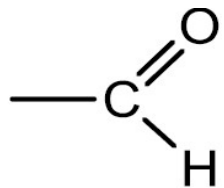
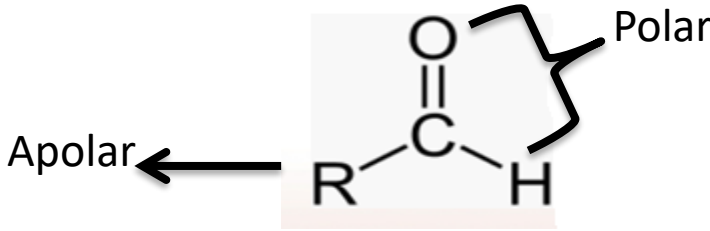




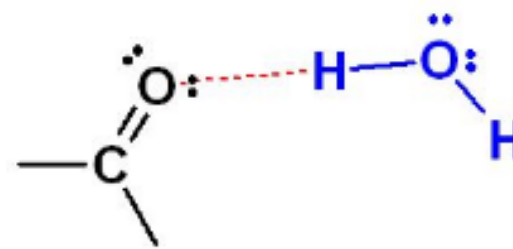
Aula para o extensivo para o dia 27/04/21

Estudo da função aldeído

Grupo funcional	 —COH
Força de interação intermolecular	<i>Dipolo-dipolo permanente</i>
Polaridade :	

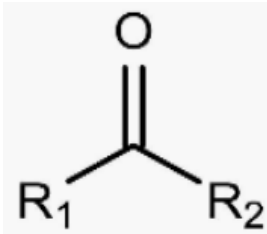
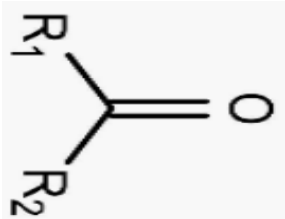
Solubilidade

Os aldeídos mais simples (de menor cadeia carbônica) são solúveis em meio aquoso .



Pontos de fusão e ebulição

Estudo da função cetona

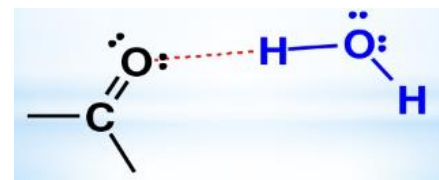
Grupo funcional	 (RCOR)
Força de interação intermolecular	Dipolo permanente – dipolo permanente
Polaridade :	 <i>As moléculas de cetona não fazem pontes de hidrogênio entre si, porém são mais polares que as moléculas de aldeído</i>

Pontos de fusão e Ebulição

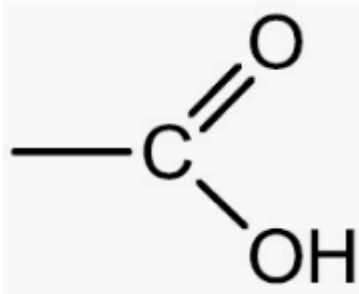
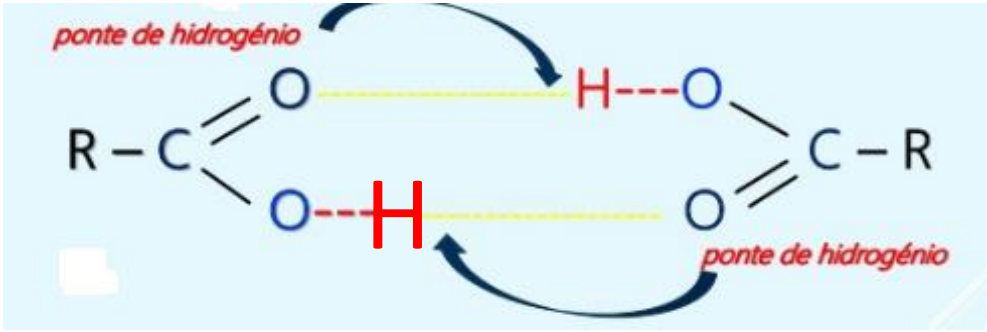
Em geral as cetonas possuem pontos de fusão e ebulição mais baixo que os álcoois **e mais elevados que os aldeídos de valores de massa molar próximos.**

Solubilidade

Devido à maior polaridade, as cetonas são mais solúveis em água que os aldeídos.



Estudo da função ácido carboxílico

<p>Grupo funcional</p>	 <p>—COOH ou —CO₂H</p>
<p>Força de interação intermolecular</p>	<p><i>Dimero</i></p> 
<p>Polaridade :</p>	