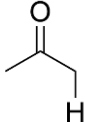
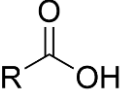


**Valores de pKa que necesitas conocer.**

Grupo químico	Valor pKa
sp <sup>3</sup> C-H	50
sp <sup>2</sup> C-H	44
NH <sub>3</sub>	38
H <sub>2</sub>	35
sp C-H	25
Protón en alfa al carbonilo 	20
R-OH	16
H <sub>2</sub> O	15,7
N <sup>+</sup> -H , por ejemplo NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	10
Protón ácido carboxílico 	5
O <sup>+</sup> -H , por ejemplo H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	-2

Recuerda que a menor pKa el protón será más ácido, lo que quiere decir que la carga negativa quedará mejor estabilizada por la base conjugada.