

*Memorize these pKa's*

Acid	pKa	Conjugate Base
HI	-10	I <sup>-</sup>
HBr	-8	Br <sup>-</sup>
HCl	-7	Cl <sup>-</sup>
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	-5	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	-1.7	H <sub>2</sub> O
HF	3.2	F <sup>-</sup>
CH <sub>3</sub> COOH	4.8	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>
H <sub>2</sub> S	7.0	HS <sup>-</sup>
HCN	9.1	CN <sup>-</sup>
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	9.4	NH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub> OH	15.5	CH <sub>3</sub> O <sup>-</sup>
H <sub>2</sub> O	15.7	OH <sup>-</sup>
CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> OH	16.0	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> O <sup>-</sup>
R-C≡C-H	25	R-C≡C <sup>-</sup>
H-H	35	H <sup>-</sup>
NH <sub>3</sub>	36	NH <sub>2</sub> <sup>-</sup>
CH <sub>2</sub> =CH <sub>2</sub>	44	CH <sub>2</sub> =CH <sup>-</sup>
CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	50	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> <sup>-</sup>