**Karbonylové sloučeniny**

* Funkční skupina se nazývá karbonylová skupina (oxoskupina)
* Oxoskupina je tvořena atomem kyslíku (O), který je dvojnou vazbou vázán k atomu uhlíku (C)
* Kovalentní vazba mezi atomem kyslíku a atomem uhlíku je dána vysokou mírou elektronegativity







* Všimněte si, že oxoskupina (C=O) se nachází vždy na konci uhlovodíkového řetězce



* Všimněte si, že oxoskupina (C=O) se nachází vždy uprostřed uhlovodíkového řetězce



**Vlastnosti a využití karbonylových sloučenin**

* Většina aldehydů a ketonů jsou kapaliny
* Nižší aldehydy a ketony jsou dobře rozpustné v polárních rozpouštědlech (vodě) – je to díky tomu, že vytvářejí s molekulami vody vodíkové můstky
* Jsou poměrně reaktivní
* Toxické látky až karcinogenní působení - formaldehyd