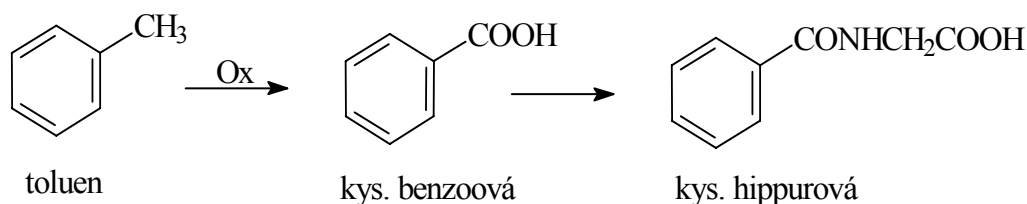


Alkylbenzeny, například toluen, se přednostně oxidují na alkylovém řetězci. K oxidaci na benzenovém jádře u nich prakticky nedochází. U toluenu vzniká kyselina benzoová, která se dále slučuje s glycinem za vzniku kyseliny hippurové, benzoylglycinu. Tato látka byla poprvé izolována z koňské moči, odtud také pochází její název.



Nitrily (organické kyanidy) se oxidují na α -uhlíku. Vzniklé α -hydroxykyanidy (kyanhydriny) jsou za fyziologických podmínek málo stálé a rozkládají se za vzniku kyanovodíku (kyanidového iontu) a příslušného aldehydu. Jako příklad uvádíme biotransformaci nitrilu fenylactové kyseliny (fenacetónitrilu), který se oxiduje na kyanhydrin velmi snadno. Uvolněný kyanidový iont působí toxicky a je příčinou toxicity organických nitrilů.