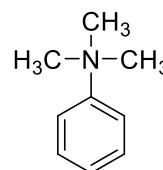
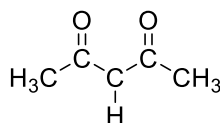
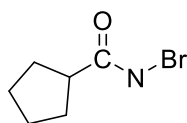
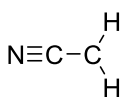
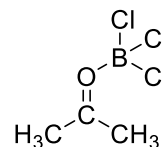
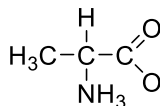
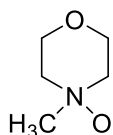
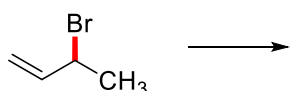
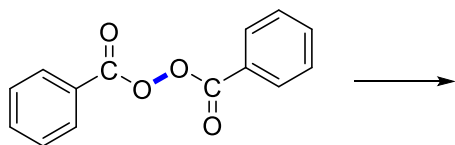
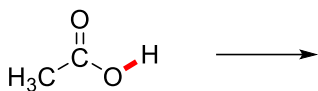


## C2705 Základy organické chemie – seminář ... Domácí úkol č. 1

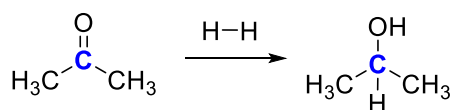
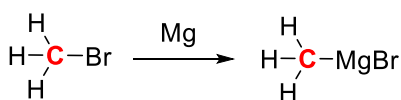
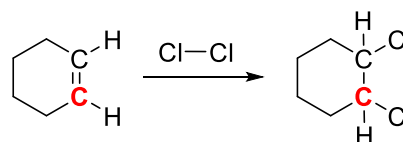
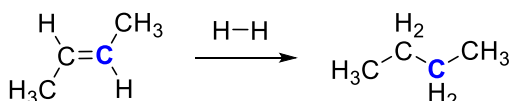
1) V uvedených molekulách doplňte atomům **nevazebné elektronové páry** a případně i jejich **formální náboje**. Předpokládejte, že všechny atomy (kromě vodíku) mají kompletně zaplněný elektronový oktet.



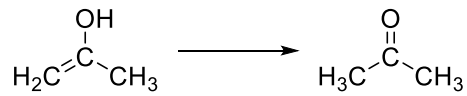
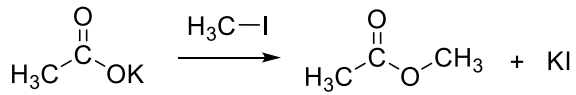
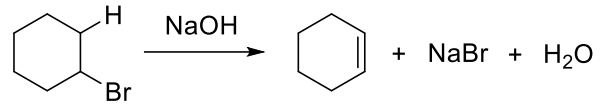
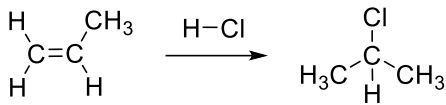
2) Napište elektronový strukturní vzorec částic, které vzniknout po rozštěpení zvýrazněné vazby. U vazeb mezi stejnými atomy proběhne **homolýza**, u vazeb mezi různými atomy **heterolýza**.



3) U označených atomů doplňte jejich **oxidační stav** a na základě toho poté rozhodněte, jestli je z hlediska substrátu daná transformace **oxidace**, nebo naopak **redukce**.



4) Rozhodněte, o jaký **typ chemické reakce** se jedná, tedy zda jde o substituci, adici, eliminaci, či molekulový přesmyk.



5) Následující schéma zachycuje kyselé katalyzovanou hydrolýzu esteru. Atomům doplňte ne vazebné elektronové páry a pomocí šipek **vyznačte pohyby elektronů** v jednotlivých krocích reakce.

