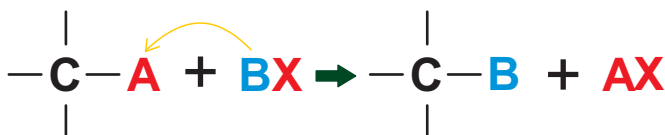


RESUMÃO

Reações Orgânicas I

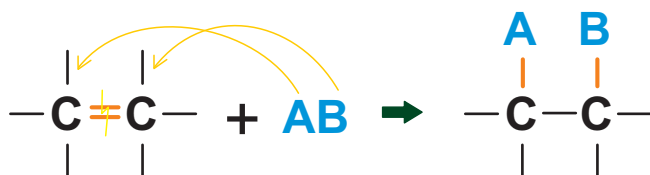
Reações de substituição



ocorrem com compostos saturados

- Halogenação (F_2 , Cl_2 , Br_2 , I_2 ...)
- Nitração (Ácido nítrico $\text{HO}-\text{NO}_2$)
- Sulfonação (Ácido sulfúrico $\text{HO}-\text{SO}_3\text{H}$)
- Alquilação ($\text{R}-\text{Cl}$)
- Acilação ($\text{R}-\text{C}(=\text{O})-\text{Cl}$) Aromáticos

Reações de adição

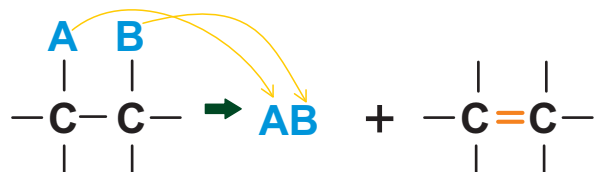


ocorrem com compostos insaturados

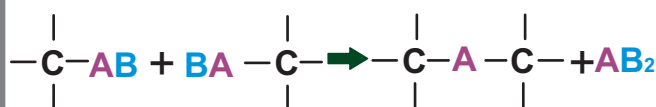
- Hidrogenação (H_2)
- Halogenação (F_2 , Cl_2 , Br_2 , I_2 ...)
- Hidro-halogenação (HF , HCl , HBr ...)
- Hidratação ($\text{H}-\text{OH}$)

*Markovnikov = H entra no C mais hidrogenado

Reações de eliminação



Eliminação intramolecular (dentro)



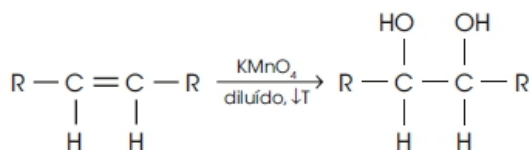
Eliminação intermolecular (fora)

Reação de Oxidação

Alquenos

Oxidação branda

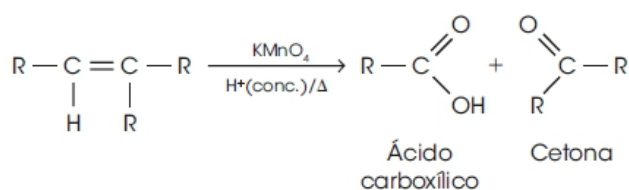
Meio básico diluído com KMnO_4 .



Diálcool vicinal

Oxidação Energica

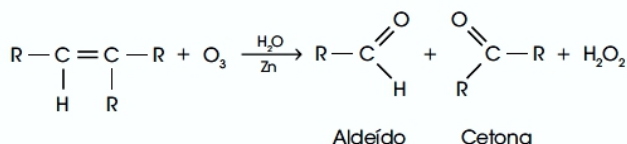
Meio ácido concentrado com KMnO_4 a quente.



Ácido carboxílico Cetona

Ozonólise

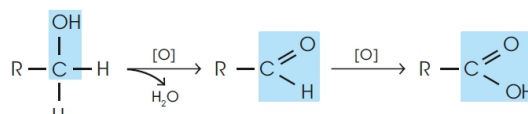
Utiliza ozônio (O_3) como agente oxidante.



Aldeído Cetona

Álcoois

Álcool primário

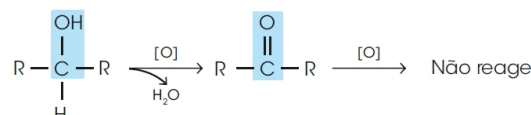


Álcool primário

Aldeído

Ácido carboxílico

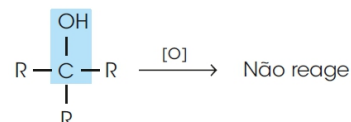
Álcool secundário



Álcool secundário

Cetona

Álcool terciário



Álcool terciário