

La liaison $\overset{\delta+}{\text{H}}-\overset{\delta-}{\text{Cl}}$ est polarisée. Pour former ICl^- , il faut que le doublet liant de H-Cl revienne sur Cl^- (Cl est bien plus électro-négatif que H) \ominus .

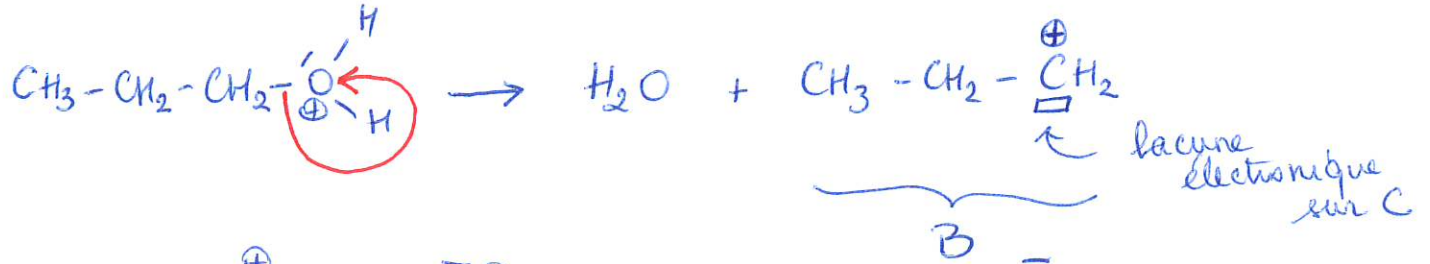
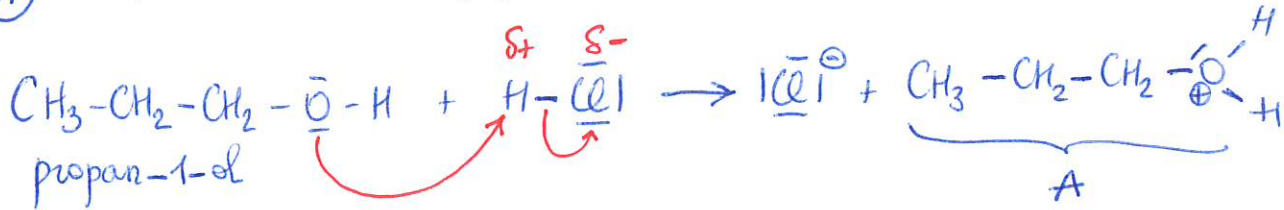
Solution 2

Etape 1 : propan-1-ol + H-Cl \rightarrow A + Cl^-

Etape 2 : A \rightarrow B + H_2O

Etape 3 : B + Cl^- \rightarrow 1-chloro-propane

①



②

Etape 1 : propan-1-ol + H-Cl \rightarrow A + Cl^-

Etape 2 : A \rightarrow B + H_2O

Etape 3 : B + Cl^- \rightarrow 1-chloro-propane

