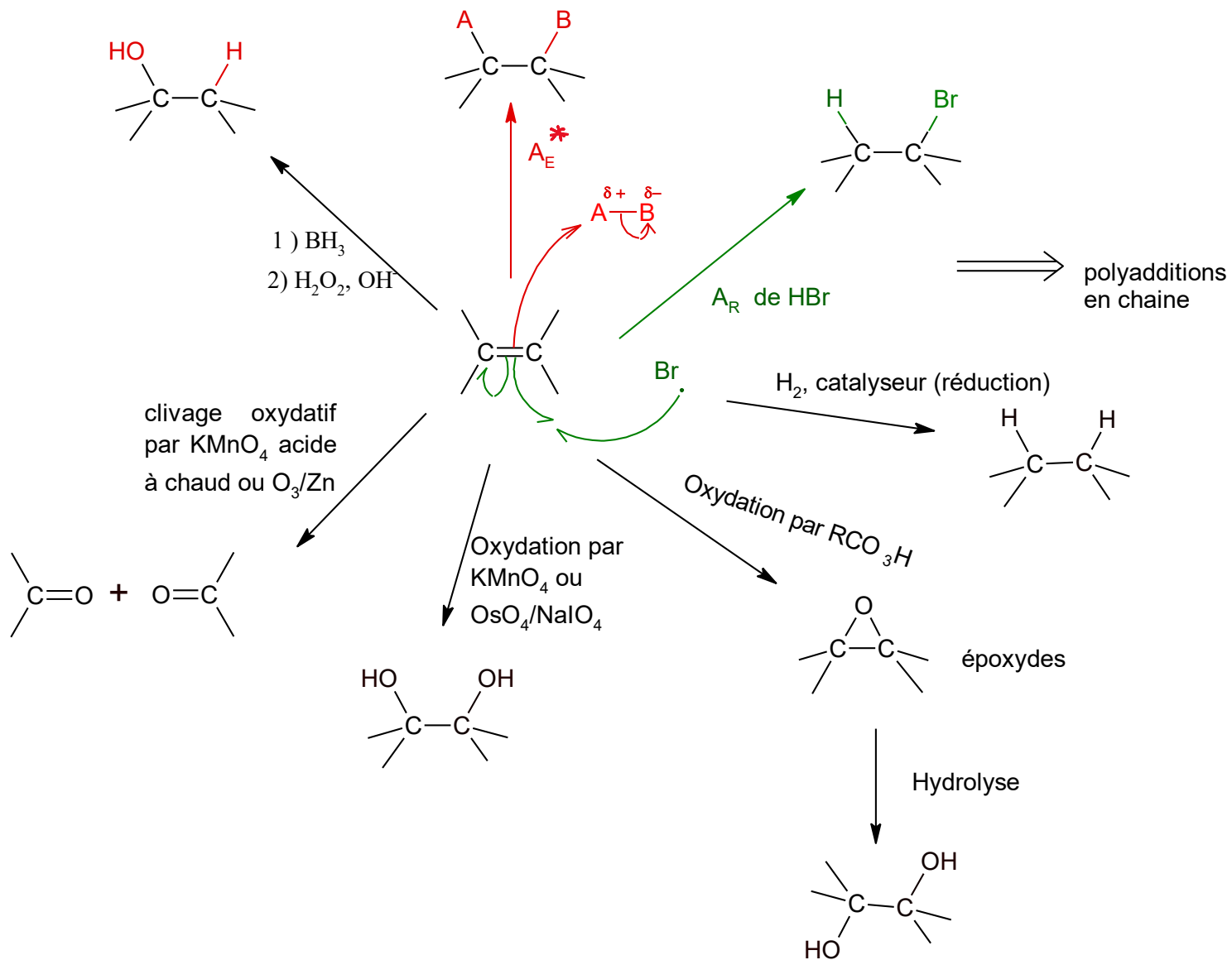


Alcène = espèce riche en  $e^-$  et doublet  $\pi$  fortement polarisable donc **espèce nucléophile**



(\*) : les Additions électrophiles sur les alcènes sont généralement exothermiques et quasi-totales (contrôle cinétique)

En réactivité vis-à-vis des électrophiles :  $CH_2=CH_2 < R-CH=CH_2 < R_2C=CH_2$  en raison de l'effet donneur d'électrons des groupes alkyles  $R$ .