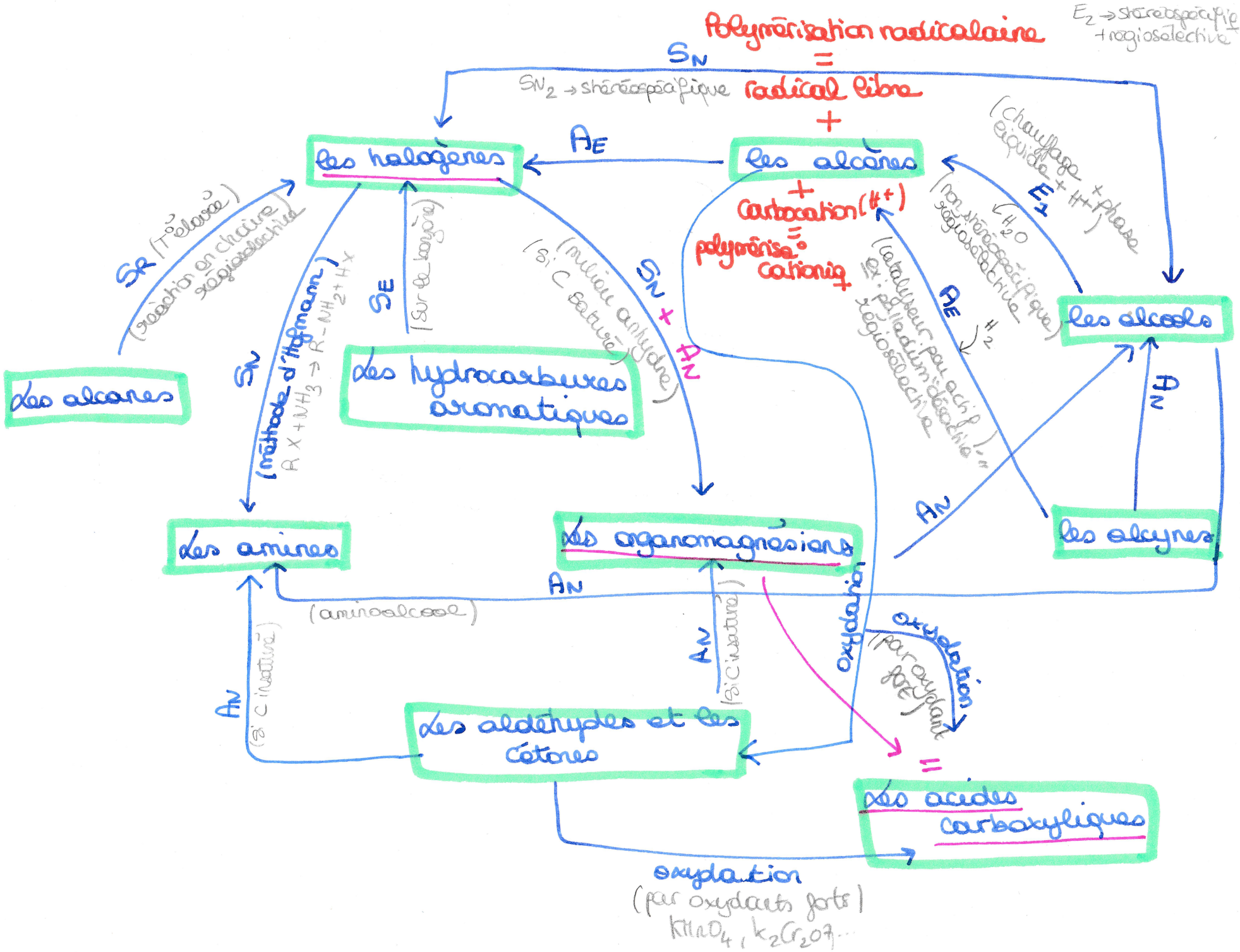
Polymérisation radicalaire
=
radical libre
+
carbocation (H^+)
=
polymérisation cationique
E_2 → stéréospécifique + regiosélective
S_N
SN_2 → stéréospécifique
les halogènes
les alcènes
les alcools
les alcynes
les alcanes
les hydrocarbures aromatiques
les amines
les organomagnésiens
les aldéhydes et les cétones
les acides carboxyliques
A_E
E_1
(chauffage + phase liquide + H^+)
H_2O
(non stéréospécifique regiosélective)
(catalyseur par ex. palladium/charbon regiosélective)
H_2
A_E
S_R (T° élevée)
(réaction en chaîne regiosélective)
S_N
(méthode d'Hoffmann)
$RX + NH_3 \rightarrow R-NH_2 + HX$
S_E
(sur le benzène)
(milieu anhydre)
(si C saturé)
S_N + A_N
A_N
A_N
A_N
(aminoalcool)
A_N
(si C insaturé)
A_N
(si C insaturé)
oxydation
oxydation
(par oxydant fort)
oxydation
(par oxydants forts)
$KMnO_4$, $K_2Cr_2O_7$...