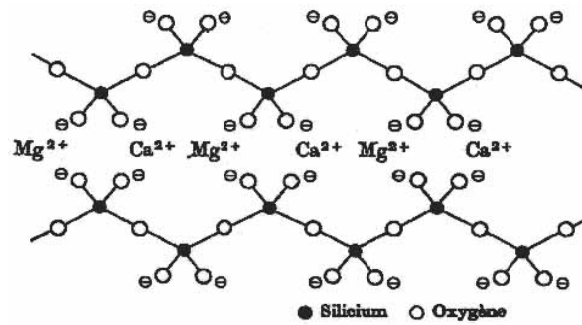
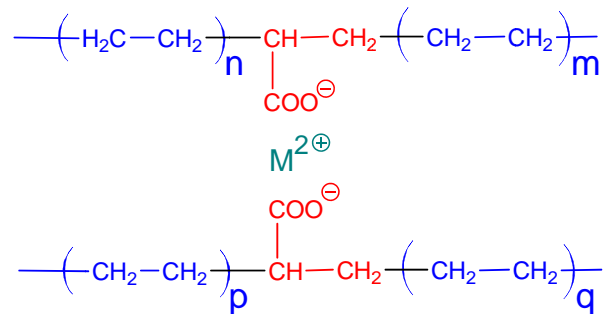


LIAISONS ET INTERACTIONS DANS LES POLYMÈRES

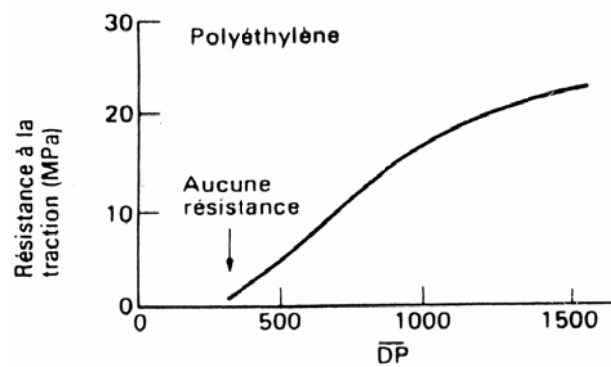
Interactions ioniques dans les silicates



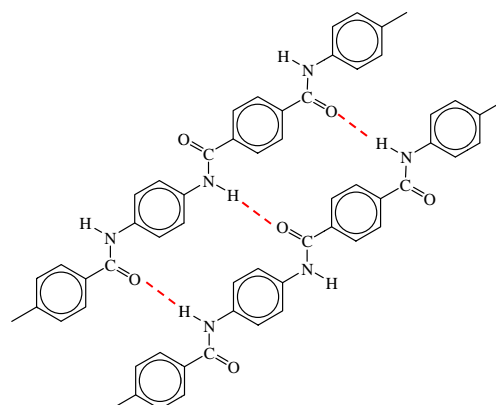
Les ionomères



Les forces de London (ou dispersion)



Les liaisons hydrogène



Variation des propriétés du polyundécaneamide à divers taux de N-méthylation

Taux de N-méthylation	Indice de liaison hydrogène	T_f en °C
0 (NH—(CH ₂) ₁₀ —CO—) _n	16	186
25 — — —.....	12	160
50 — — —.....	8	104
75 — — —.....	4	66
100 (—N—(CH ₂) ₁₀ —CO—) _n CH ₃	0	60

Structure d'un polypeptide

