Chimie Question 28

Sens d'une réaction en fonction de Q_r et de K°

On rappelle que $\Delta_r G = \operatorname{RTln}\left(\frac{Q_r}{K^\circ}\right)$ et que $\Delta_r G \mathrm{d}\xi = -T\delta S_C \leqslant 0$. Si $Q_r < K^\circ$, alors $\Delta_r G < 0$ donc d $\xi > 0$ donc la réaction avance dans le sens des produits. Si $Q_r > K^\circ$, alors $\Delta_r G > 0$ donc d $\xi < 0$ donc la réaction avance dans le sens des réactifs. Si $Q_r = K^\circ$, alors $\Delta_r G = 0$ donc $\delta S_c = 0$ et comme une réaction chimique crée toujours de l'entropie, la réaction chimique près pagalieu et la curations est à l'équilibre chimique. réaction chimique n'a pas lieu et le système est à l'équilibre chimique.