

Équilibre B Le chatelier

1. Expliquez le principe de Le Chatelier? (2pts)

2. Quelles sont **4 conditions nécessaires pour atteindre l'équilibre**? (2)

3. Indiquez la direction de la réaction et les effets sur les concentrations à l'équilibre. (6pts)

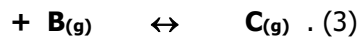


modification	réaction	concentrations
a) Augmente CO_2	← →	
b) réduit O_2	← →	
c) augmente CO	← →	
d) augmente la pression	← →	
e) réduit la température	← →	
f) augmente le volume	← →	

4. Comment est-ce qu'on pourrait modifier l'équilibre pour former plus de Cl_2 . (3pts)



5. Expliquez comment une augmentation de température affecte l'équilibre de la réaction chimique, $100\text{kJ} + 2\text{A}_{(g)}$



6. Expliquez comment une augmentation de la concentration de N affecte l'équilibre de la réaction chimique, $2\text{L}_{(g)} + \text{N}_{(g)} \leftrightarrow \text{P}_{(g)} + 100\text{kJ}$. (3)_____
