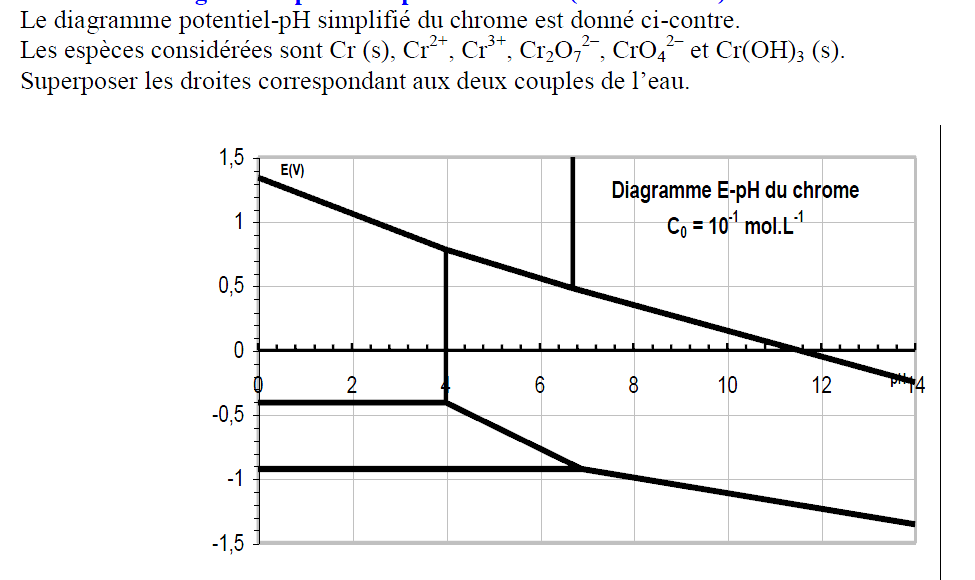
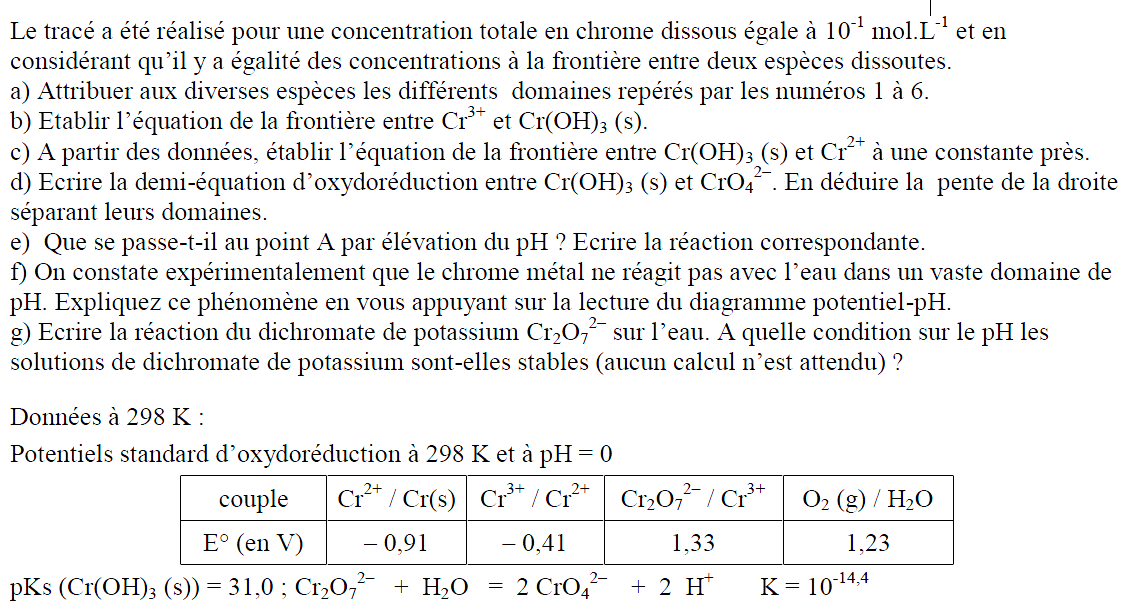
**Chimie**

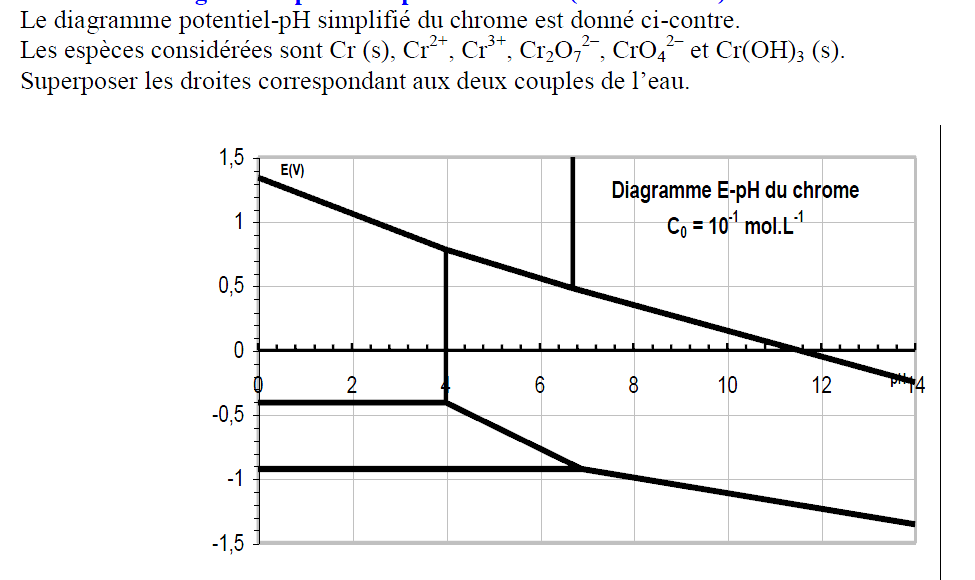
1. Donner les nombres d’oxydation de l’élément chrome pour , , et
2. Identifier les différentes espèces présentes dans chaque zone du diagramme.



1. Déterminer, par le calcul, le pH d’apparition de l’hydroxyde
2. Déterminer la pente de la droite frontière entre et l’hydroxyde
3. Trouver, par le calcul, le pH de dismutation de
4. Représenter le diagramme de l’eau.
5. Expliquer pourquoi la passivation du chrome est efficace dans l’eau.



**Chimie**



soit soit un pH de précipitation de 4

et donc un potentiel frontière de

soit un de dismutation de

L’hydroxyde est dans une zone commune à l’eau : il est donc stable dans l’eau