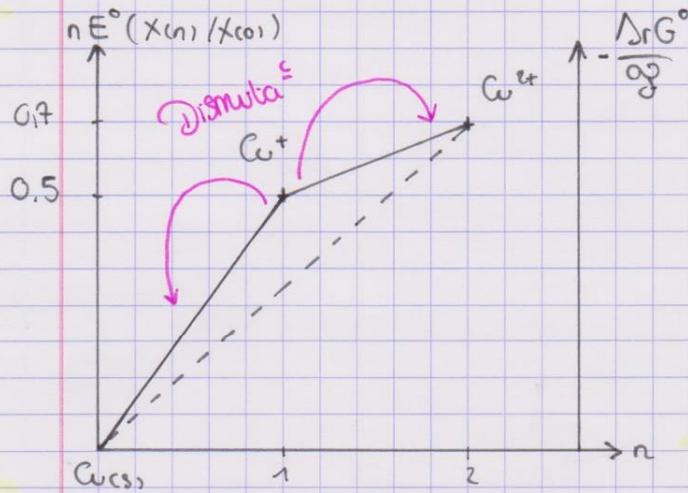


Diagrammes de Frost. (Casalot p 272)

* Ils permettent d'étudier les espèces à différents degrés d'oxydation.

* On trace $n \cdot E^\circ (X_{(n)} / X_{(n-1)})$ ou $\Delta_r G^\circ$ en fonction de n , le d.o.

↳ cf "diagramme Frost Mn"



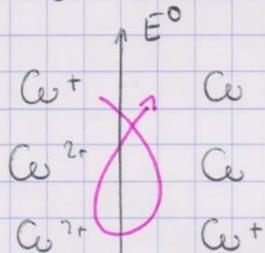
- On les trace à un pH fixé
- La pente entre 2 composé est $E^\circ (X_{(n+1)} / X_{(n)})$
- Plus la pente est positive \Rightarrow plus le système est oxydant
- Un composé au minimum est très stable

↳ favorable à la disproportionation

- Un composé au maximum est peu stable

↳ favorable à la disproportionation

↳ ici $E^\circ (Cu^+ / Cu) > E^\circ (Cu^{2+} / Cu) > E^\circ (Cu^{2+} / Cu^+)$



⚠ Ne donne aucune information sur la cinétique des phénomènes

Disproportionation thermodynamiquement favorable