

Programme de colle	Semaine30	PCSI – OPTION PC
<p><u>Notions et contenu :</u></p> <p>Chapitre 24-Equilibres de précipitation -Notion de précipité -Solubilité-produit de solubilité -solubilité dans l'eau pure- cas d'ions à caractère acido basique : méthode de la RP-conditions de précipitation -Paramètres de l'équilibre de précipitation : effet de la température –effet d'ion commun Diagramme d'existence d'un précipité -Précipitation compétitive.</p> <p>Chapitre 25-Diagramme potentiel pH -Diagramme potentiel pH de l'eau -Diagramme potentiel pH du fer</p>		
<p><u>Compétences :</u></p> <ul style="list-style-type: none"> -savoir écrire les conditions de formations ou de disparition d'un précipité -savoir calculer la solubilité pour divers systèmes -savoir tracer un diagramme $ps=f(pH)$ ou $ps=f(pL)$ -Savoir tracer le diagramme E-pH de l'eau -attribuer les différents domaines d'un digramme à des espèces données -retrouver la valeur de la pente d'une frontière d'oxydo-réduction -justifier la position d'une frontière verticale -prévoir si une transformation rédox est thermodynamiquement favorisée par superposition de diagramme. -discuter de la stabilité d'une espèce dans l'eau. 		
<p><u>Remarque</u> Question de cours et exercice (se limiter au cas du fer)</p>		

Programme de colle	Semaine30	PCSI –OPTION SI
<p><u>Notions et contenu :</u> Chapitre 22-Equilibres de précipitation -Notion de précipité -Solubilité-produit de solubilité -solubilité dans l'eau pure- cas d'ions à caractère acido basique : méthode de la RP-conditions de précipitation -Paramètres de l'équilibre de précipitation : effet de la température –effet d'ion commun Diagramme d'existence d'un précipité -Précipitation compétitive.</p>		
<p><u>Compétences :</u> -savoir écrire les conditions de formations ou de disparition d'un précipité -savoir calculer la solubilité pour divers systèmes -savoir tracer un diagramme $ps=f(pH)$ ou $ps=f(pL)$</p>		
<p><u>Remarque / exercice et QC</u></p>		