

## Rapport question par question

<b>Exercice 1</b>		
1	H <sub>2</sub> Se SeO <sub>3</sub> SeF <sub>6</sub>	Plutot correct dans l'ensemble, attentions aux représentations de géométries.
2a	Meso SeO <sub>33</sub> - Meso SeO <sub>43</sub> -	Des bonnes réponses pour ceux qui ont travaillé.
2b	Meme long dans un ion SeO <sub>4</sub> plus court que SeO <sub>3</sub>	Raisonnement globalement non compris, arguments à revoir.
3	FL AN : 0,035	Aucune difficulté pourtant bien peu de réussite.
4	Schéma FL vectorielle Projection AN 0,29 D	Des personnes ont travaillé, cela s'est vu. Mais pas tout le monde.
5	AN 90° Commentaire	Des bonnes réponses.
Commentaire global		Exercice qui pouvait rapporter pas mal de points et qui a été plutôt bien réussi par ceux qui ont travaillé Lewis. C'est globalement positif.

<b>Exercice 2</b>		
1	Reaction équilibrée	Le cours est parti bien loin...
2	Qr	Attention à bien utiliser les bonnes activités. Simplifiez toujours votre expression au maximum.
3	Tab avancement en mole	L'eau n'est pas du tout en excès ! Et ne pas oublier de mettre la colonne ntot gaz...
4a	Pi	Quelques calculs simples qui doivent être expédiés efficacement.
4b	Critere Qr i = 1,5 CCl	Critere pas connu par tout le monde. Dommage de se tromper sur le quotient de réaction dans la question précédente.
5a	Qr en fct de n puis avancement LAM Xi_f = 3,6 mol EF	La réaction n'est pas quantitative (cf Q1) et donc il faut absolument passer par la loi d'action des masses.
5b	Sens indirect + J	C'est un point du cours qui a pu rapporter des points à ceux qui l'ont travaillé.
5c	Chauder + J	Idem.
Commentaire global		Exercice tiré du TD T2 et dont la réussite est très décevante. Il n'y a globalement aucune difficulté pour peu que l'on se soit entraîné un peu et qu'on ait pris le temps de comprendre le concept de fin de réaction. Il faut absolument maîtriser le chapitre T2, quelque soit l'option envisagée.

<b>Exercice 3</b>		
1	MeOOH large excès kobs	Un raisonnement présenté au moins deux ou trois fois au tableau qui n'est pas maîtrisé par tout le monde. Il faut absolument le travailler.
2	Méthode diff Reg lin ln(v) = f(ln(C)) Validation p = 1 kobs = 0,25 s <sup>-1</sup>	Méthode classique du cours qui aurait mérité davantage de réussite.
3	ln kobs reg lin ln kobs Validation q = 0,5 k = 8,4 L <sup>1/2</sup> mol <sup>-1/2</sup> s <sup>-1</sup>	Méthode semblable à la question précédente. Quand on a un tableau de valeur, il faut une régression linéaire.
4	Arrhénius reg lin ln k = f(1/T) Validation A = 3,5 10 <sup>6</sup> Ea = 37 kJ/mol	La loi d'Arrhénius est globalement connue, mais il faut penser à utiliser l'ensemble du tableau de valeur, pas seulement deux points.
Commentaire global		Exercice simple de cinétique avec des méthodes très classiques. Il faut proposer une régression linéaire dès que l'on a un tableau avec 4 valeurs ou plus. Beaucoup de points perdus, c'est dommage.