

Rapport question par question

Exercice 1		
1	3-ethoxy-2,6-dimethylcyclohex-2-enone 1-bromo-4-methylpent-4-ène	Des points faciles pas assez pris
2	Formes méso	Comme à chaque DS, mais personne (ou presque) n'y pense...
3	B J SN2 : primaire Meca	Nucléophile étrange mais mécanisme parfaitement compréhensible.
4	Groupes équivalents 1,55 ppm 3H 1,80 ppm 2H tt 1,93 ppm 3,25 ppm 4,88-4,98 ppm/ 2H sing	Plutot bien fait dans l'ensemble.
5	E Bain glace CO2 O2 H2O Wurtz	Question classique ou vous devez prendre tous les points.
6	F Meca	du cours
7	CCM IR	Arretez avec la pH métrie ou la conductimétrie en orga ! Les solvants organiques vont faire fondre les électrodes !
8	Ramené à 1	Pas si mal pour ceux qui ont essayé.
	Dessin stéréo	
	Enantio	
9	CIP + S	Trop souvent ratée ! C'est pourtant des points qui doivent être garantis !
10	Z	Pas besoin d'une longue justification.
11a	Nu + Ba	Cours
11b	Meso + Sites	Encore de la mésomérie !
11 c	2 Pdts	Plus dur
11d	Chimio	Ca se réussit même sans avoir les autres questions.
11 e	H + meca	Dur
Remarques globales		Exercice réussi selon l'implication de chacun à comprendre les notions depuis le chapitre O1. Attention à bien comprendre les questions pour y répondre. Trop de questions classiques (C*, sélectivité, mésomérie) pas ou mal faites.

Exercice 2		
1	Representation topologique C7O2H6	Points faciles donc les erreurs sont impardonnables
2	Diag distri PKa 5	Cours...
3	Diag pKa RP LAM Xf = 3,11 10 ⁻⁴ mol/L bilan pH = 3,5	Méthode du cours, question classique. A reprendre absolument pour ceux qui n'ont pas réussi.
4	EI Diag pKa RP1 EF Diag pKa 2 RP2 EF pH= 5,4	Question facile quand on applique la méthode du cours.
5	Eq	J'avais prévenu pourtant...
6	Hypothese Resolution EF	Forcément, si la question précédente est fautive, c'est le drame. Sinon ca reste du déjà vu et déjà travaillé.
	s = [AH]	

7a	Eq LAM s=3 ,16 10-2 M	Idem
7b	s'=[AH] + [A-] LAM Ka LAM Ks [A-]=[H3O+] FL AN : s' = 3,22 10-2 M	Idem
7c	Forme AH car pH < pKa	Attention, un commentaire appelle autre chose que juste une comparaison
7d	FL	Assez classique
8	Systeme LAM Ks LAM Ka FL [H3O+] ou pH pH = 6	Un peu plus dur dans la logique
9	LAM Ks FL nsolide n=0,036 mol	Question plus difficile
10	Interactions AH/Eau Interactions AH/CH2Cl2 Ccl	Encore une fois vous restez dans le flou et le vague. On veut des infos et du vocabulaire précis !
11a	LAM Kp Conservation matiere FL norg ou FL naq AN Corg = 3,05 10-3 M AN Caq = 8,6 10-4 M	Des calculs mais rien de difficile dans le fond
11b	FL AN : 91,4 %	
12a	FL norg1=3,9 10-4 mol Caq 1 = 2,2 10-3 M	Idem mais rapide si la 11a est déjà traitée
12b	FL norg2 = 8,61 10-5 mol Caq2 = 4,78 10-4	Il faut raccourcir
12c	FL norg3=1,87 10-5 mol Caq3=1,04 10-4 M	Idem
12d	FL R= 0,999	Des bonnes idées pour ceux qui arrivent jusque là
13	extraction multiple + efficace	On redémontre le résultat du cours sur l'extraction multiple.
Remarques globales		Exercice progressif sur la chimie des solutions. Quand on connaît ses méthodes, on y arrive mais trop souvent vous écrivez n'importe quoi, en particulier sur la dissolution.