

## Rapport QQ

Exercice 1		
1	C=C est (E) C4 R C5 S	Ne pas oublier la double liaison Il faut justifier au moins 1 sur les 2 avec les priorités
2	5 cyclohexyl-4chlorohex-2-ene	A retravailler...
3a	Bon Nu Mauvaise B	I- est un des meilleurs nucléophiles !
3b	Produit Meca Diastéréoselective	Ne pas oublier l'inversion Attention à être bien rigoureux sur les fleches et les doublets Stéréoselective c'est un début...
4a	Meso SN1 Meca Pdt	Il FAUT dessiner les formes mésomères quand on veut utiliser cet argument  Attention à être bien rigoureux sur les fleches et les doublets 2 produits possibles car l'addition peut se faire des 2 cotes du carbocation
4b	Addition méso	Et il faut dessiner les formes méso
5a	Base encombrée	C'est la base par excellence pour une élimination
5b	Pdt Zaitsev Regio	Attention à la régio : on obtient la double liaison conjuguée Il fallait justifier la régio avec la regle de Zaitsev
6	E2 Pdt Meca	Car base forte Ici, c'est la double liaison la plus substituée la plus stable Attention à être bien rigoureux sur les fleches et les doublets
<b>Remarques globales</b>		Vous faites tout un foin de l'orga et essayez de balancer des trucs au hasard en espérant faire mouche. Essayer de comprendre, même un petit peu, et cela sera forcément plus rentable, autant en temps qu'en points...

Exercice 2		
1	H+ cst	Solution tampon = H+constant
2	Fmle AN : 2 10-2 M	
3a	4° réaction de titrage Empois d'amidon/Conduc	Tout est dit dans l'énoncé Juste « indicateur coloré » ne suffit pas
3b	J NT = Co Vp NbH4/3=nIO3/4 Fml mIO3 AN : 5,7 mg	Attention aux coefficient stoechiométriques  Des erreurs de puissance de 10
3c	Trempe chimique	Le voc « trempe chimique » était valorisé
3di	Def t1/2 xi max 2 nIO3- final An : 2,4 10-5 M	Des points faciles pourtant...  Attention aux coefficient stoechiométriques, avec un tableau d'avancement ce n'est pas dur...
3dii	Ni= 2,1 10-4M I- exces NI2 = 3 ximax 3 nl2= 7,2 10-5 M	Idem, avec un tableau d'avancement, ça se fait...
3diii	FI Ve AN : 14,4 mL	
4	Def vitesse loi vitesse Integration + FL	Du cours ultra classique... trop souvent raté
5	Reg lin ln(B/Bo) = f(t) Validation pour Beta Identification pour k obs	Bien préciser de quelle régression linéaire on parle...
6	FL log kobs reg lin log kobs = f(pH) validation Alpha = 1	Ce n'est pas un acte élémentaire ! Vous avez même le mécanisme qui est proposé ! Réfléchissez...
7	def t1/2 Demo + FL	Encore des points faciles...
8	PH = 7 : 6,9s PH = 14 : 2,8 10 <sup>7</sup> s milieu basique	Idem, faciles si on a le cours de la question d'avant...

9	AEQS V2 = v3 v2= v1-v-1	Plutot bien réussi dans l'ensemble
10	def v V = v2	Non, on écrit des horreurs...
11	FL	
12	On valide	
<b>Remarques globales</b>		Des points faciles trop rarement pris, c'est vraiment dommage. La partie sur le titrage trop peu traitée.

<b>Exercice 3</b>		
1	n= CV AN : 1 M	Des erreurs sur l'AN !
2	Vp = 5 mL a la pipette jaugée Fiole 50 mL	Arretez les tartines !
3	AH- A2- pKa phenol 10 commentaire	Attention à ne pas oublier des liaisons... Sinon faut connaître son tableau des pKa...  Eh oui, le tableau des pKa...
4	R1 R2 R1 ok titrage R2 non	Question trop souvent mal comprise
5	pH/conduc/colorimetrique	Des points faciles plutôt pris dans l'ensemble
6	J Courbes	Du cours, et je veux des droites à la règle !
7	Relation eq Dilution Def % FL	Pas si dur pourtant...
8	Moyenne : 97,6 ecart type incertitude type elargissement CCL	Eh oui, les incertitudes c'est à vie !
9	CCL	
10	Ci= 0,1 M Diag pKa RP K= 10 <sup>-3</sup> LAM Xf = 9,5 10 <sup>-3</sup> M EF PH = 2	Méthode trop souvent baclée. A quoi cela sert-il que je la mette dans le cours ?
11	Ci HO=0,05 M Diag pKa RP EF Diag pKa 2 RP2 EF pH	Idem...
12	tampon Prop	
<b>Remarques globales</b>		Exercice simple mais beaucoup de points sont perdus sur des lacunes ou des manques de rigueur. C'est dommage.