

Rapport question par question

Exercice 1 : Titrage des ions chlorures		
1	Réaction de titrage Q,U,R	Attention à bien comprendre la question, une réponse précise est attendue.
2	Réaction avec CrO42- J ordre des réactions	Idem, il y a des composés colorés, il faut être précis sur les réponses.
3	Relation équivalence [Cl-] = 1,03 10-2 M Incertitude type B CCL	Globalement bien. Ne pas oublier une source d'incertitude ni l'élargissement...
4	Réaction de titrage Q,U,R	Idem que Q1
5	Réaction Fe3+/CN- J	Idem que Q2
6	n Ag+ tot = n0Ag+ nAg+ exces Relation équivalence FL [Cl-] [Cl-] = 1,02 10-2 M Incertitude type A CCI	Pour les incertitudes de type A, il faut travailler sur la concentration et non sur les volumes...
Remarques		C'est globalement le compte rendu de TP que vous m'avez fait. Rien de compliqué, c'est un exercice pour récompenser ceux qui travaillent proprement les TPs.

Exercice 2 : A propos du Beta Carotene		
1	C40H56	Penser à la formule des insaturations
2	Achirale + J	Définition trop souvent à revoir.
3	AX3, triangulaire	Globalement ok
4	1Z, 2E	Ne pas passer trop de temps à justifier.
5	Meso	Attention au formalisme, oui il faut recopier la molécule en entier
6	Système conj, transition facile	Revoir la fiche TP sur la spectro UV-vis... Optiquement actif n'a rien à voir avec la couleur.
7	Vert + J	Idem
8	Schéma Précautions	Bien dans l'ensemble mais aucun mécanisme à donner ! Répondez aux questions bordel. Et apprenez votre cours bordel !
9	Isomères de C Mécanisme Composé méso Proportions	Deux choses : - Vous ne pouvez pas laisser un OMg en milieu acide... - En observant la suite, vous devez voir qu'il y a une double addition, à faire en deux fois.
10	Meca	Ne pas tout faire en même temps, rester sur les étapes de base. Et surtout respecter Lewis.
11	Protonation Déplacer équilibre	Souvent trop vague
12	J	
13	AH+O2 = AOOH Meca en chaîne	Attention à bien faire le bilan avec les étapes de propagation uniquement.
14	AEQS Relations	Ici l'AEQS ne peut pas s'appliquer à HO2. Il n'est pas consommé.
15	dA/dt = v1 - v2 + v3 dAO2/dt = v2 - v3 - 2v4 FL AO2 + calcul FL A + calcul	Il faut être plus efficace sur les calculs pour certains. Ce sont des calculs qu'il faut savoir faire !
16	FL v FL k	Pas d'ECD (contradictoire avec le mécanisme en chaîne...)
17	Identification A = 9,9 10^11 mol/L/s Ea = 1,2 10^5 J/mol	
Exercice de niveau normal avec quelques pièges mais avec de nombreuses questions faciles . Le début demande de se souvenir de notions plus anciennes, ce qui n'est pas toujours le cas. Vous êtes nombreux à avoir fait une impasse sur l'orga. Pour les courageux, il faut mieux exploiter l'énoncé. Pour la partie cinétique, il n'y a rien de compliqué, il suffit d'appliquer les méthodes du cours.		

Exercice 3 : Détermination d'une constante de réaction		
1	4d105p3	Questions faciles mais les anciennes méthodes sont oubliées

1	5s et 5p	Questions faciles mais les anciennes méthodes sont oubliées...
2	5 ^e période, 15 ^e colonne + J	Idem, trop de points perdus !
3	Lewis	Idem
4	Geom	Idem
5	Eq	Attention aux phases dans l'équation de réaction ! Des étourderies
6	Tab	Il faut la colonne ntot gaz. arrêtez de croire que toute réaction est quantitative, bordel !
7	no H ₂ S = 3xi_f1 Q donc xi max 2 = 3 xi_f1	Simple si les tableaux sont bien faits
8	EF	Idem
9	LAM Qr= f(xi,f1) K° = 0,43	Il faut justifier l'équilibre. Attention à l'écriture du quotient de réaction.
10	Endoth + J	Une réponse sans justification n'amènera jamais aucun point. Ne perdez pas de temps
11	Algo Synthaxe	
12	Raisonnement	Idem
13	Raisonnement	Idem
14	Raisonnement	Idem
Exercice sur des notions anciennes. Le nombre de points perdus montre que vous ne travaillez pas dans la durée. C'est inquiétant.		