

Rapport question par question

Exercice 1		
1	Peu avancée	Peu quantitative ? Qu'est ce que ça veut dire ?
2a	FL 2,1 10-6 mol	Soyez efficaces.
2b	Tableau	Pourquoi changez vous l'énoncé pour écrire un truc faux, à savoir une équation de réaction qui n'est plus équilibrée.
2c	Qr Hypothese LAM LAM FL xeq AN : xeq = 7,1 10-7 mol/L Rupture eq Xi max = 2,1 10-6 mol EF	C'est la question sur laquelle je vous attendais. Exit ceux qui commencent par : noAgBr – xi_f = 0. Exit ceux qui me parlent de la concentration en AgBr. Franchement, on a fait la méthode ensemble et vous êtes bien trop peu à avoir compris...
3	max atteint pour eq m max = 1,3 mg	Dépend de la question d'avant...
4	Graphe	Beaucoup de graphe sans justification...
5	m plus faible+ J	On demande une justification qualitative... ca veut dire sans calcul. Vous lisez les questions ?
6	Equation issue de LAM xeq = 5,0 10-10 mol/L m max 2 = 9,4 10-7 g	Voilà, c'est la qu'on voulait les calculs...
7	Equation chimique K3 = 5,0	Des bonnes réponses sur cette question que l'on pouvait aisément trouver.
8	J	Il faut justifier que la complexation est quantitative donc que Ag+ se fait forcément complexer (sous réserve de l'excès de complexe)
9	Eq issue de LAM xeq = 4,1 10-4 mol/L m max 3 = 0,77 g	Personne...
10	Direct + J	Des justifications rarement adaptés.
Remarques globales		Exercice difficile mais parfaitement adapté à ce qui a été fait ensemble. Il en ressort que vous ne comprenez pas ce qui est fait en cours. Il faut absolument retravailler cet exercice.

Exercice 2		
1	Compo	Ne pas oublier les électrons...
2	FL Msi FL mSi 30 AN : 30,11 u	Rien de compliqué, et pourtant si peu de réussite...
3	Config + eV	Il faut préciser les électrons de valence... Encore faut il lire la question.
4	Diag E	Beaucoup de points perdus par manque de rigueur...
5.1	En= ... FL Ei EI = 4,27 10 ⁻¹⁶ J	Question traitée en exo de cours.
5.2	FL Delta E FL lambda AN : 4,75 10-10 m	Idem
Remarques globales		Exercice facile qui doit donner de nombreux points. Je ne comprends pas où sont vos difficultés.

Exercice 3		
1	Qr	On veut en fonction des pressions partielles. Pourquoi vous allez plus loin ? Lisez vous les questions ?
2	Tab avancement en mole	Plutôt bien
3	Critere Qr i = 1,5 CCI	On vous parle de l'état initial. Pourquoi chercher l'état final ? Une fois encore, lisez vous les questions ?
4a	Qr en fct de n puis avancement LAM	Voilà, c'est ici qu'on veut l'état final...

	Xi_f = 3,6 mol EF	
4b	Sens indirect + J	Attention à la justification
4c	Chauffer + J	Idem
Remarques globales		Exercice du TD, assez classique, qui montre que vous ne lisez qu'à peine les questions. C'est vraiment des points perdus qui pourraient être pris facilement.