

Rapport question par question

Exercice 1		
1	Peu avancée	Attention au vocabulaire
2a	FL 2,1 10-6 mol	Parfois une étourderie qui coute cher
2b	Tableau	Impossible de dire max ou eq à ce stade... on veut ξ_f (d'ailleurs faudrait apprendre à écrit ξ)
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	Ne pas oublier de mentionner que la LAM est une hypothèse au début du calcul. De nombreuses personnes ont oublié cette mention et parmi ces personnes, il y en a qui ont par conséquent mal réagi devant le paradoxe.
3	$\xi_f = 7,1 \cdot 10^{-6}$ mol m max = 1,3 mg	Attention à bien justifier pourquoi on prend la valeur de l'équilibre.
4	J des 2 cas Graphe 1	Il faut justifier les 2 portions du graphe.
5	m plus faible+ J	On veut un raisonnement de déplacement d'équilibre.
6	Equation issue de LAM xeq = 5,0 10-10 mol/L m max 2 = 9,4 10-7 g	Des inventions pures et simples... C° est une CONSTANCE. Le bilan de la réaction n'est pas modifié... Il fallait aller changer le tableau d'avancement...
7	Equation chimique K3 = 5,0	Attention à bien simplifier au maximum l'équation bilan. Ok dans l'ensemble.
8	J	Il faut parler du caractère quantitatif de la 2 ^e réaction ou alors comparer les valeurs des constantes.
9	Eq issue de LAM xeq = 4,1 10-4 mol/L m max 3 = 0,77 g	Ok mais des étourderies.
10	Direct + J	Attention au raisonnement.
Remarques globales		Exercice qui montre qui a vraiment saisi les subtilités dans les raisonnements et les calculs. De belles réussites mais également des inventions. En cas de panique, il faut être plus rigoureux.se que jamais.

Exercice 2		
1	Compo	Attention à ne pas oublier les électrons.
2	FL Msi FL mSi 30 AN : 30,11 u	Il faut toujours des expressions littérales.
3	Config + eV	Z = 14... pourquoi je retrouve 28 électrons dans tant de copies ?
4	Diag E	C'est quoi ce trait qui se balade sous vos diagrammes ?
5.1	FL EI = 4,27 10 ⁻¹⁶ J	Attention à bien respecter la consigne et répondre en J...
5.2	FL Delta E FL lambda AN : 4,75 10-10 m	Plutôt bien mais des valeurs de n fantaisistes parfois.
Remarques globales		Exercice très simple sans difficultés aucune. Il montre qui lit les consignes et sait répondre à des questions simples. Il faut absolument prendre les points sur ce genre de question.

Exercice 3		
1	Qr LAM x Co = 0,702	Question dont la résolution est peu habituelle et nécessite de ne pas faire par automatisme. Peu de réussite, beaucoup d'invention.
2	Qr avec ntot Direct	Attention au raisonnement.
3	Direct donc endoth	Idem
4	Indirect + J	Idem
5a	Qr en fct de xi LAM hypothese xeq = -4,21 mol CCL	Attention à rester cohérent.e : soit on prend l'équation sans changer son sens (mais l'avancement sera négatif et on fait attention à l'écriture des quotient de réaction) soit on change le sens de la réaction, on calcule la nouvelle constante et on résout. Mais pas de mélange entre les deux possibilités.

5b	nCO ₂ = 4,21 mol nCO = 2,3 mol P _{tot} = 15,0 bar	Dépend de la question précédente.
6	LAM vraie xif = n1,0 FL n2min AN : 5,54 mol	Attention à bien préciser le raisonnement.
Remarques globales		Exercice qui nécessite de la réflexion et de sortir des automatismes. Globalement peu de personne l'ont réellement essayé.
Remarques sur le DS		DS assez décevant. Il y a eu de nombreuses étourderies, des inventions par des personnes en panique, trop de point perdus par non respect des consignes. Il faut absolument prendre le temps de poser les raisonnements avec rigueur et de prendre le temps de bien faire les choses.