

Question 1 :	<i>est-ce que la variation d'énergie interne est égale à Q_v ? pourquoi ?</i>
Réponse 1 :	<p>D'une manière générale : $\Delta U = Q + W$</p> <p>Par définition, le travail $W = - \int p \, dv$</p> <p>Quand le volume est constant le $dv = 0$ et donc $W = 0$</p> <p>On peut déduire la variation d'énergie interne $\Delta U = QV$ si le volume V est constant.</p>
Non de l'Enseignant Dr OUIS Nora	Intitulé du cours Thermodynamique séance N°02
Question 2 :	<i>"électrode au calomel" le K_s est toujours exprimé en ΔGr_0 ?</i>
Réponse 2 :	<p>Selon les espèces qu'on a, dans notre exemple on a pris l'espèce a Hg_2^{2+} qui a subi une réduction. L'espèce N° 2 est le sel Hg_2Cl_2 qui a été solubilisé donc c'est là où on doit exprimer le K_s le produit de solubilité. Tandis que la troisième réaction (qui est la somme de la première et la deuxième) c'est une réduction, donc on ne peut pas exprimer le ΔGr en fonction de K_s</p>
Non de l'Enseignant Dr OUIS Nora	Intitulé du cours Réactions d'oxydo-réduction
Question 3 :	<i>Dans la loi de Nerst on a ($E = E_1 - E_2$) comment on attribue E_1 et E_2 au couples oxydants et réducteurs?</i>
Réponse 3 :	<i>$E = E_1 - E_2$ valeur toujours positif, donc on aura $E_1 > E_2$. On attribue la valeur E_1 au couple le plus oxydant, ce couple 1 va oxyder l'autre couple 2, mais lui-même va subir une réduction.</i>
Non de l'Enseignant Dr OUIS Nora	Intitulé du cours Réactions d'oxydo-réduction