**Rapport laboratoire métal-acide et hydrolyse de l’eau**

**Partie I**

Buts

Tableau des données (6pts)

Calculs (20 pts)

* Nombre de moles Mg (moles théoriques)
* Nombre de moles H2 (moles expérimentales à partir du volume et la pression de H2 sec)
* % écart (du nombre de moles expérimentales (H2) vs théoriques (Mg))
* Vmolaire exp (volume de H2 pour 1 mole de magnésium)
* Vmolaire à TPN
* % écart (Entre la valeur obtenue et la valeur attendue pour l’hydrogène. Voir figure 7.3 page 282 du livre de référence)

Tableau des résultats (7 pts)

Analyse sur la partie I : (8 pts)

* Valeurs trouvées, % écarts, la source d’erreur la plus significative et son effet sur la valeur du Vmolaire à TPN trouvée en laboratoire.

**Partie II**

But

Tableau des données (plus d’un tableau est nécessaire pour la partie II) (11 pts)

Calculs (22 pts)

* Umoyen (Vous n’avez pas besoin d’inscrire toutes les données pour cet exemple de calcul. Vous pouvez faire une référence où trouver les valeurs. Dans l’exemple de calcul, vous pouvez indiquer quelques valeurs puis … et quelques dernières valeurs et le résultat final)
* I
* Qexp
* Nombre de moles de H2 (à partir de )
* Moles d’électrons (e¯) ( à partir de et de l’équation chimique de la page 146)
* Nombre de faraday expérimental Fexp (à partir de Qexp)
* Nombre d’Avogadro expérimental (quelles sont les unités?)
* % écart

Tableau des résultats (7 pts)

* Q, mol H2, mol é, Fexp, NA exp. % écart

Analyse sur la partie II (5 pts)

* Valeurs trouvées, % écart, la source d’erreur la plus significative et son effet sur la valeur finale du nombre d’Avogadro).

Réponses aux questions de la page 137. (4 pts)

Une conclusion pour les 2 expériences. (6 pts)

La pondération est à titre indicatif et peut changer. Comme c’est un rapport complet, vous serez notés sur la qualité de la présentation et du français.