

Erreurs qui sont revenues souvent et à éviter :

Exercice I :

2.1 $n = m/M$ certains ont pris la masse de l'élève et la masse molaire de l'air ! Attention à bien visualiser à quoi les grandeurs correspondent !

2.2 il y avait une erreur dans le sujet initial, il manquait dans la formule les p de la pression. Cette question n'a donc pas été comptée.

4.2 Quand vous écrivez une égalité avec des vecteurs, chaque terme doit avoir une flèche sur une des lettres. Ensuite vous ne pouvez pas enlever les flèches des vecteurs comme ça, il faut projeter ! le poids est vertical, vers les bas, il devient donc $-P$.

4.5 Quand on vous demande les 3 caractéristiques d'un vecteur écrivez sens, direction et norme en face de votre réponse pour que le correcteur sache que vous savez la différence entre sens et direction.

Exercice II :

2. Revoir la concentration en soluté apporté, carte de première et flashcards de Mme Ducos

4. Schéma de la pile : les signes + et - se placent au niveau des électrodes de métal pas au niveau de la résistance. Les porteurs de charges correspondent aux électrons dans les métaux à l'extérieur du circuit du - vers le + (ils ne circulent pas dans les solutions ni dans le pont salin !) et les ions dont est composé le pont salin se déplacent dans le pont salin (les ions négatifs dans le sens des électrons et les ions positifs dans le sens du courant). Revoir la vidéo de la physique à Stella, il explique bien comment se déplacent les porteurs de charge.

6. Attention dans le Qr, on ne note pas les solides, ils n'ont pas de concentrations.

7.2. Revoir comment on détermine la quantité de matière maximale d'électrons

Exercice III :

1.1 Dans la définition, il faut bien préciser « au moins un ion H^+ » et pas « un ion » tout court, car il peut y avoir échange de plusieurs ions.

2.5 Lors d'un dosage, la réaction est totale donc simple flèche et s'il est demandé de noter l'acide et sa base conjuguée AH/A^- il faut utiliser ces notations pour la réaction chimique.

2.9. Le choix d'un indicateur coloré se trouve très facilement en déterminant le pH à l'équivalence sur la courbe, puis choisir l'indicateur coloré dont la zone de virage contient le pH à l'équivalence.

