## Correction des H3 et H4 - Semaine du 11 mai

## En italique vous trouverez des explications. Cela ne fait pas partie de la rédaction.

**H3** : Exercice 5 : C'est le même exercice qu'hier, avec en plus la difficulté de la valeur approchée. Il suffit de ne pas oublier le symbole adéquat, de savoir où se trouve le chiffre des millièmes de voir si on est à plus où mois de 5 millième de la borne inférieure.

Encore une fois on fait la somme des valeurs et on divise par le nombre de valeurs, nous avons 3 notes ici.

13+13,5+11,5=38

38:3 ≈ 12,67 En considérant le chiffre des millièmes, on est à 12,666. On est donc à 4 millièmes de 12,67 et à 6 millièmes de 12,67. On est plus proche de 12,67. Sa moyenne est de 12,67.

**D3**: Exercice 6 (50 p 59): On cherche la longueur d'un morceau, on divise donc par le nombre de morceaux.

6:8 = 0.75 m

Un de ces morceaux mesure 0,75 m, soi 75 cm. La longueur en cm n'est pas demandée, néanmoins cette valeur me semble plus naturelle.

**H4**: Exercice 7: On veut la masse d'acide phosphorique dans un litre de cola, on divise donc la masse d'acide phosphorique par le nombre de litres.

Deux difficultés de la division décimale ici :

- 13<27, donc la partie entière du quotient sera nulle.
- Quand on descend le 8, on cherche combien de fois 27 dans 18. 18<27, il y va donc 0 fois.

13,689:27 = 0,507 q

Dans un litre de cola, il y a 0,507 g d'acide phosphorique (soi 507 mg).

**D4** : Exercice 8 : Ici on fait la moyenne des trois matières, on divise donc la somme des moyennes par 3. Attention le résultat n'est pas une valeur exacte il faudra utiliser le symbole adéquat et savoir arrondir.

14,2+14,8+13,7=42,7

42,7:3 ≈ 14,23 Pour arrondir correctement au centième le plus proche, on va voir le chiffre des millièmes. On obtient 14,233, on est donc à 3 millièmes de 14,23 et à 7 millièmes de 14,24. On est plus proche de 14,23.

Sa moyenne dans le bloc scientifique est de 14,23.