1. **Diagrammes « camembert » et en forme de bâtons /Abondance des éléments chimiques**

Sur site : <http://physicus.free.fr/premiere_ens_sci/pdf/1-Ens-Sci-COURS.pdf>

N**º** 5 et 6 p 6 (corrigés sur ce site)

1. **Travail sur le calcul de la masse volumique adapté aux minéraux (futur programme enseignement scientifique 1ère)**
2. Voir tuto/méthode vidéo sur : <https://vimeo.com/339122487/4b877d475d> ou hatier-clic.fr/es1049
3. **Application sur le diamant et le graphite**

*Le diamant et le graphite sont tous deux uniquement constitués d’atomes de carbone. Cependant, ils cristallisent selon deux structures différentes.*

*La maille du diamant contient l’équivalent de 8 atomes de carbone,*

*Alors que celle de graphite contient l’équivalent de 4 atomes de carbone.*

**En déduire leurs masses volumiques respectives en kg/m3 et g/cm3**

**Données :**

|  |  |
| --- | --- |
| Masse atome de carbone : | me = 2,0x10-26 Kg |
| Volume maille diamant | Vd = 4,51x10-29 m3 |
| Volume maille graphite | Vg = 4,13x10-29 m3 |

1. **Géométrie : applications dans le cadre de la mesure de la circonférence de la Terre par le grec Eratosthène**

**Doc 1 Rappels de Géométrie**

Une image contenant capture d’écran

Description générée automatiquement

Une image contenant capture d’écran

Description générée automatiquement

**2**

**Une image contenant capture d’écran

Description générée automatiquement**

Une image contenant jeu

Description générée automatiquement

