|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **Évaluation 2 Ch 9**   * Déterminer la quantité de matière dans une masse d’échantillon | **7** |

*Données* : nombre d’Avogadro NA = 6,02 x 1023

|  |  |
| --- | --- |
| 1. La masse d’une molécule de chloroforme CHCl3 est m = 1,99 x 10-25 kg. 2. Calculer le nombre N de molécules de chloroforme dans un échantillon de 20 g. 3. Rappeler la relation entre la quantité de matière n, le nombre d’entités N et le nombre d’Avogadro NA. 4. Calculer la quantité de matière présente dans cet échantillon de 20 g. 5. Considérons un échantillon de n = 0,50 mol de chloroforme. Calculer le nombre N de molécules dans cet échantillon. | **\***  **\***  **\***  **\***  **\***  **\***  **\*** |