



- 1- Quelle est la position qui correspond à une compression ? Justifier.
- 2- Que font les molécules lorsque l'on comprime le gaz ?
- 3- Représente dans les seringues 2 et 3 les molécules de gaz. (*A faire directement sur le sujet*)
- 4- Dire dans chacun des trois cas ci-dessus, si la pression du gaz à l'intérieur de la seringue est inférieure, supérieure ou identique à la pression atmosphérique.
- 5- Avec quel appareil mesure-t-on la pression atmosphérique ?

**Exercice 3 : Pollution automobile (2 points)**

- 1- Qu'est-ce qu'une fumée ?
- 2- Un morceau de coton est placé à la sortie d'un pot d'échappement d'une voiture dont le moteur tourne. Après plusieurs minutes, on observe un dépôt noir sur le coton.



Ce pot d'échappement rejette-t-il un gaz ou une fumée ? Justifie

**Exercice 4 : La masse de l'air (4 points)**

- 1- Quelle est la masse en **gramme** d'un litre d'air dans les conditions usuelles de notre environnement (20°C et pression atmosphérique) ?
- 2- A combien de litres d'air correspond un mètre cube d'air ?
- 3- En déduire la masse **en gramme** d'un mètre cube d'air ?
- 4- Quelle est alors la masse en kilogramme d'un mètre cube d'air ?

Présentation et soin de la copie : /1

Rédaction et orthographe : /1