

Nom

Prénom

Date

Classe : 4ème

.... / 15

1. L'air se compose de 2 principales molécules.

..... / 2

- Quelles sont-elles ? (donne leur nom ainsi que leur formule chimique)
- Précise leur proportion dans l'air en pourcentage.

2. Observe ces trois schémas, 1 seul d'entre eux est correct. Lequel ?

..... / 3

Justifie pourquoi les 2 autres ne sont pas corrects.

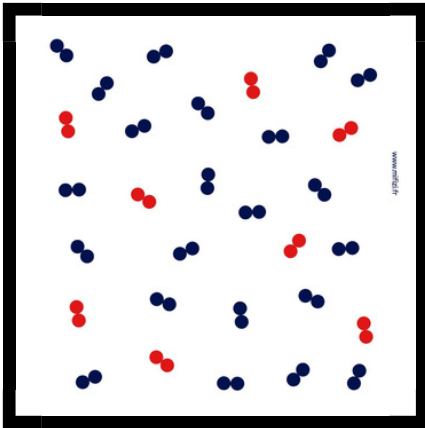


schéma 1

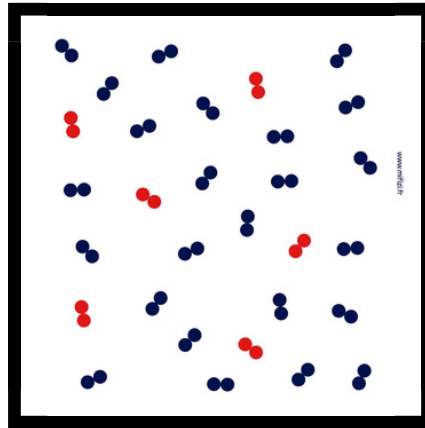


schéma 2

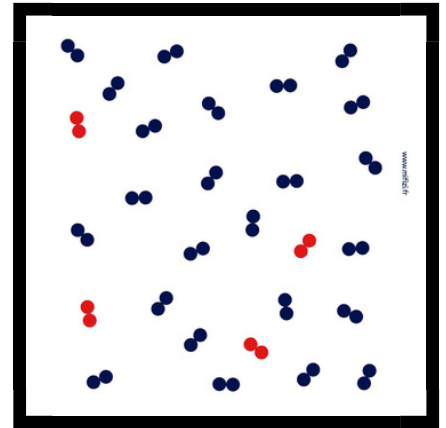
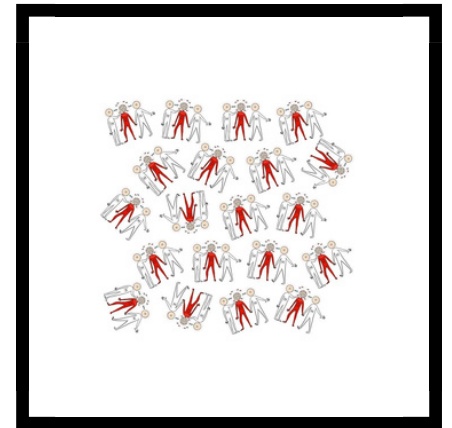
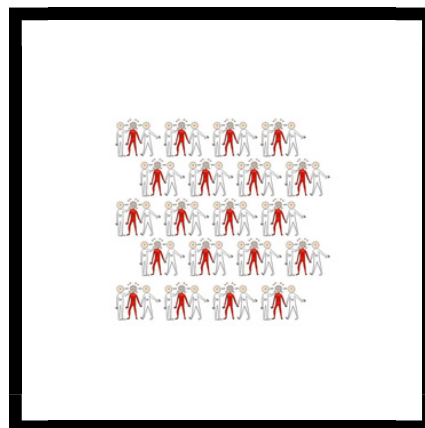
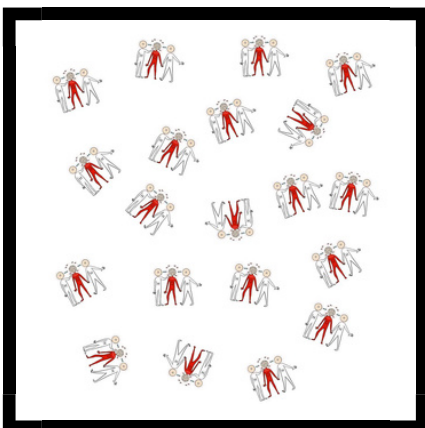


schéma 3

3. Indique sous chaque schéma l'état physique de l'eau.

..... / 1,5



.....

.....

.....

Nom

Classe : 4ème

Prénom

Date

4. Complète le texte à trous avec les mots suivants : / 3,5

serrées, désordonnées, liées, agitées, espacées.

À l'état liquide, les molécules sont et

À l'état solide, les molécules sont et

À l'état gazeux, les molécules sont,

et

5. Pourquoi un gaz est-il compressible ? / 1

6. Qu'est-ce que la pression de l'air ? / 1

7. Dessine les molécules suivantes en respectant le code couleur (rouge pour oxygène, / 2

blanc pour hydrogène et noir pour carbone) :

- molécule de dioxyde de carbone CO_2
- molécule de méthane CH_4

8. Combien d'atomes de carbone et d'hydrogène possède la molécule de butane C_4H_{10} ? / 1