

La théorie particulaire de la matière

1. Toute matière se compose de petites particules.
2. Toute substance pure possède son propre type de particules, qui diffère de celui des autres substances pures.
3. Les particules s'attirent mutuellement.
4. Les particules sont continuellement en mouvement.
5. Le mouvement des particules est plus rapide à température élevée qu'à basse température.

Comprendre la théorie particulaire

Objectif • Réponds aux questions suivantes pour montrer que tu comprends bien la théorie particulaire.

Ce que tu dois faire

- Lis attentivement les instructions avant de répondre à chaque série de questions.

1. Réponds aux questions ci-dessous par des phrases complètes.

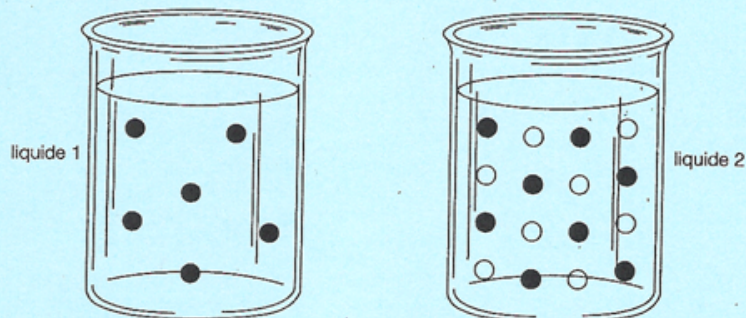
- a) Quels sont les deux principaux énoncés de la théorie particulaire de la matière? (2 points)

- b) Une bonne théorie peut servir à deux choses. Lesquelles? (2 points)

- c) Utilise la théorie particulaire de la matière afin d'expliquer pourquoi il est plus difficile de comprimer un liquide qu'un gaz. (2 points)

- d) Qu'est-ce qui cause la pression dans un pneu de bicyclette? (2 points)

- e) Ces verres sont remplis de deux liquides homogènes différents. Utilise la théorie particulaire pour expliquer quel liquide est une substance pure et lequel est une solution. (2 points)



DATE:

NOM:

CLASSE:

CHAPITRE 4
ÉVALUATION**FR 4-22**

Comprendre la théorie particulaire (suite)

2. Remplis le tableau ci-dessous en notant dans les cases vides la description exacte qui correspond à chacun des états de la matière. (6 points)

État de la matière	Forme	Volume	Organisation et mouvement de ses particules
solide	fixe (ne change pas)		
liquide			Les particules sont plus éloignées les unes des autres dans un liquide que dans un solide. L'espace entre les particules est assez grand pour permettre aux particules de se déplacer les unes autour des autres.
gazeux		remplit toujours l'espace où il se trouve	