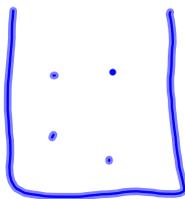


1a) Toute matière se compose de particules extrêmement petites.  
Toute substance pure possède son propre type de particules,

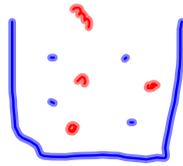
B) Les théories servent à expliquer les faits observés et à prédire ce qu'on observera au cours d'une étude avant même de l'entreprendre.

1. c) L'espace entre les particules est plus petit dans un liquide que dans un gaz. Il est impossible de comprimer un liquide en un volume plus réduit.

d) Le mouvement constant des particules de gaz poussent contre la surface interne du pneu de la bicyclette exerce une pression suffisante pour que le pneu conserve sa forme.



Substance  
Pure  
Une seule  
Particule



solution  
Il y a deux  
Substances  
différentes

Solid                      Volumes  
                                  fixe

Les particules vibrantes sont  
maintenues très près les unes  
des autres dans un structure  
organisée.

Liquide

form → prend la forme de son  
contenant.

Volume → fixe

gazeux

forme → pas de forme  
particulière

Les particules se déplacent  
très rapidement et sont  
très éloignées les unes des autres.