Name: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ /37 Date: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**/17 La théorie cinétique moléculaire**

/11 1. Remplis les tirets.

a) La théorie cinétique moléculaire nous aide à comprendre comment la \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, le \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ et l’\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ des particules explique le comportement de la matière.

b) Les particules qui se déplacent ont le \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

c) Les particules de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ ont le plus d’énergie cinétique, parce qu’ils ont plus d’espace entre eux pour bouger.

d) Les particules de gaz sont séparés par l’espace alors ils ont un haut degré de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

e) Les \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ sont aussi compressibles, mais pas autant que les gaz. Donc leur degré de compressibilité est moins que les gaz.

f) Parce que les liquides ne sont pas facilement compressé, leur \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ est fixe.

g) Les \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ ont un volume défini aussi parce que leurs particules ne peuvent pas être forcés plus ensemble.

h) Les solides sont décrit par les \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_; densité élevé, énergie cinétique bas et des forces intermoléculaires forts.

i) Les propriétés de tous les états de la matière peuvent être expliquées avec la \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

/6 2. Utilisez vos propres mots pour décrire le théorie cinétique moléculaire en terme de a) volume, b) forces intermoléculaires et c) collisions.

**/20 Propriétés des gaz, liquids et solides.**

/7 1. Remplis les tirets.

a) Une collision \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ c’est quand il n’y a aucun perte/gain d’énergie.

b) Les \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ sont le type de matière le plus compressible.

c) L’énergie cinétique des particules \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ lorsque la température augmente.

d) Les \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ se répand facilement à cause du mouvement aléatoire de ses particules.

e) Les liquides qui ont des forces intermoléculaire plus forts ont des \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ plus élevé.

f) Les \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ ont un volume et forme défini parce que leurs particules peuvent seulement vibrer autour des points fixe.

g) Les gaz et les liquides sont considérés comme \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

/2 2. Explique pourquoi les gaz et les liquides sont considérés comme fluides. Utilise la théorie cinétique moléculaire dans votre réponse.