

Révision #1B

Devoir formel d'Unité 1B

Nom: \_\_\_\_\_

Bloc: \_\_\_\_\_

/21

1. Quelle sorte de liaison intramoléculaire se retrouve dans les substances gazeuses? (1)
2. Comment est-ce que les gaz exercent de la pression sur un contenant? (2)
3. Selon la TCM pourquoi est-ce qu'un ballon d'Hélium devient plus petit dans le froid? (2)
4. Quelle est la différence entre les forces intermoléculaire et intramoléculaire? (2)
5. Décrit comment les électrons sont distribués dans les liaisons ioniques (1),  
  
les liaisons covalentes polaires(1)  
  
et les liaisons covalentes non polaires. (1)

6. Quelles sortes de forces existent entre les molécules covalentes polaires? (1)
7. Pourquoi est-ce que les liaisons d'hydrogène sont relativement fortes? (1)
8. Quelles sont les différences entre les solides cristallins et les solides amorphes?  
(2)
9. Pourquoi est-ce que les solides métalliques sont de bonnes conductrices  
d'électricité? (1)
10. Pourquoi est-ce qu'on ajoute le sodium au sable? (1)
11. Indiquez le nom des changements de phases suivantes. (3)
- a. Solide à liquide \_\_\_\_\_
  - b. Gaz à liquide \_\_\_\_\_
  - c. Solide à gaz \_\_\_\_\_
12. Quelle est la différence entre un gaz et de la vapeur? (2)