Corrigé chimie

Chapitre 1, p. 39 et 40

1) a) Méthane
   b) Dioxygène
   c) Dioxyde de carbone
   d) Méthane

2) a) AT
   b) PN
   c) A
   d) AT
   e) A
   f) PN

3) Parce qu'il n'y a pas de gaz (d'atmosphère) sur la Lune. Comme le vent est un mouvement des particules de gaz, il ne peut pas y en avoir sur la Lune.

4) a) liquide b) solide c) gaz

5) Puisqu'un gaz occupe tout l'espace disponible et qu'il est compressible, son volume peut changer. Donc, si on change le volume du contenant, on change le rapport $\frac{m}{V}$, ce qui change la masse volumique.

6)

Ressemblances	Différences
Les liquides et les gaz ont besoin d'un contenant pour les retenir, parce qu'ils n'ont pas de forme définie.	Les gaz ont un volume variable. Ils occupent tout l'espace disponible. Les liquides ont un volume défini.
Les liquides et les gaz prennent la forme du contenant.	Les gaz se répartissent uniformément dans le contenant. Les liquides demeurent dans le fond du contenant.

7) a) condensation b) synthèse c) fusion d) sublimation

8) $CH_3OH_{(l)} \longrightarrow CH_3OH_{(g)}$

9) L'évaporation se fait au niveau des particules que l'on retrouve à la surface du liquide seulement. Pour l'ébullition, ce sont toutes les particules qui peuvent changer d'état.

10) Non, le CO_2 est normalement gazeux à la température ambiante.