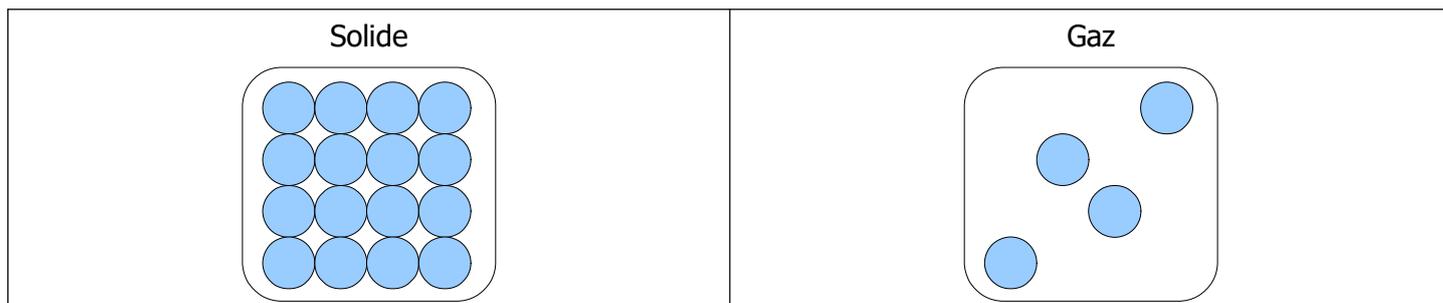


## **Synthèse PC2-A3:**

La masse volumique d'un gaz est petite par rapport à la masse volumique des liquides et des solides. **Pour l'air  $\rho = 1,2 \text{ g / L}$**

### **Ne pas copier :**

Les particules sont espacées dans un gaz, il y a peu de matière dans un volume, la masse volumique est plus faible que dans un solide.



**Dans l'exemple ci-dessus, il y a 4 fois plus de particules dans l'état solide que dans l'état liquide donc la masse est 4 fois plus grande pour un même volume → la masse volumique est 4 fois plus grande.**