

# Corrigé exercice 1

## ESPÈCES ET ENTITÉS CHIMIQUES

	Constituant physico-chimique	Entités microscopiques
1)	$C_{(\text{diam})}$	Atomes de carbone liés par liaisons covalentes, disposés selon un réseau cubique caractéristique
2)	$Si_{(\text{diam})}$	Atomes de silicium liés par liaisons covalentes, structure cristallographique identique à celle du diamant
3)	$C_{(\text{gr})}$	Atomes de carbone liés par liaisons covalentes dans des feuillets hexagonaux ; forces de van der Waals entre les feuillets
4)	$H_2O_{(\ell)}$	Molécules $H_2O$ liées essentiellement par des liaisons hydrogène
5)	$H_2O_{(s)}$	Molécules $H_2O$ liées par liaisons hydrogène et empilées selon un réseau hexagonal
6)	$Au_{(s)}$	Atomes d'or liés par liaison métallique, empilés de manière compacte
7)	$C_{11}H_{22}O_{11(s)}$	Molécules de formule brute $C_{11}H_{22}O_{11}$ , liées essentiellement par des liaisons hydrogène
8)	$NaCl_{(s)}$	Ions $Na^+$ et ions $Cl^-$ , liés par liaison ionique (force électrostatique) et empilés selon un réseau cubique caractéristique
9)	$CO_{2(\ell)}$	Molécules $CO_2$ liées par des forces de van der Waals
10)	$CO_{2(s)}$	Molécules $CO_2$ liées par des forces de van der Waals et empilées selon un réseau cubique
11)	$SiO_{2(s)}$	Ions $Si^{4+}$ et $O^{2-}$ liés par une liaison possédant un caractère ionique et un caractère covalent, empilés selon un réseau cristallin
12)	$HC(CH_3)_3(g)$	Molécules d'isobutane, liées par des forces de van der Waals (très faibles par rapport aux corps condensés, car les molécules sont très éloignées les unes des autres dans les gaz)