Expressions des activités chimiques

- $P^{\circ} = 1$ bar est la pression de référence ;
- $C^{\circ} = 1$ mol.L^{-1} est la concentration de référence.
- Dans le cas d'un mélange gazeux : $P(B)$ est la pression partielle de B dans le mélange gazeux.
- $x(B)$ est la fraction molaire de B dans la phase où il est présent :

$$x(B) = \frac{n(B)}{n_{\text{total}}(\varphi)}$$

où $n_{\text{total}}(\varphi)$ est le nombre total de moles dans la phase (quantité totale de matière dans la phase étudiée).

- Dans le cas d'un soluté : $[B]$ est la concentration molaire de B dans la solution.

Nature de la phase	**Espèce chimique**	**Activité chimique**
Gazeuse	Corps pur gazeux	$a(B) = \dfrac{P}{P^{\circ}}$
	Espèce dans un mélange gazeux	$a(B) = \dfrac{P(B)}{P^{\circ}}$
Condensée	Corps pur liquide ou solide	$a(B) = 1$
	Espèce dans un mélange de liquides ou de solides miscibles	$a(B) = x(B)$
Solution aqueuse	Solvant : $B = \text{H}_2\text{O}_{(\ell)}$	$a(B) = 1$
	Soluté (espèces dissoute)	$a(B) = \dfrac{[B]}{C^{\circ}}$