

Les **états standard** d'un constituant sont des états choisis **conventionnellement**.

Quel que soit l'état physique d'un constituant, son état standard correspond à une pression de référence P° dont la valeur est prise conventionnellement égale à 1 bar. C'est la **pression standard**.

- **A chaque température** correspond un état standard particulier.
- Pour un gaz pur ou dans un mélange l'état standard est **le gaz parfait pur** à la température T sous P° .
- Pour un constituant solide ou liquide pur ou dans un mélange, l'état standard correspond à ce constituant **pur** dans le **même état physique** que dans le mélange à la température sous la pression P° .

L'état standard de référence d'un **élément** à la température T est l'état standard du corps simple dans l'état physique le plus stable à cette température.

Les **états standard** d'un constituant sont des états choisis **conventionnellement**.

Quel que soit l'état physique d'un constituant, son état standard correspond à une pression de référence P° dont la valeur est prise conventionnellement égale à 1 bar. C'est la **pression standard**.

- **A chaque température** correspond un état standard particulier.
- Pour un gaz pur ou dans un mélange l'état standard est **le gaz parfait pur** à la température T sous P° .
- Pour un constituant solide ou liquide pur ou dans un mélange, l'état standard correspond à ce constituant **pur** dans le **même état physique** que dans le mélange à la température sous la pression P° .

L'état standard de référence d'un **élément** à la température T est l'état standard du corps simple dans l'état physique le plus stable à cette température.