

## TP 7.2 – Se chauffer au gaz

### Objectifs :

- ▶ Ajuster une réaction chimique à l'aide de coefficients stoechiométriques.
- ▶ Comprendre la notion de réaction endothermique et exothermique.
- ▶ Calculer le volume de gaz nécessaire pour faire bouillir 1 L d'eau.
- ▶ Réaliser des dissolutions en respectant les consignes de sécurité.

**Contexte :** Dans les chaudières à gaz (chauffe-eau) ou dans les cuisinières à gaz, on utilise la combustion du méthane pour chauffer de l'eau ou des aliments.

→ **Quelle est la réaction chimique de la combustion du méthane ?**

### Document 1 – La combustion du méthane

Le méthane  $\text{CH}_4$  réagit avec le dioxygène  $\text{O}_2$  lors de sa combustion pour former deux produits. La combustion produit deux gaz :

- de la vapeur d'eau  $\text{H}_2\text{O}$ , identifiée avec du sulfate de cuivre anhydre ;
- du dioxyde de carbone  $\text{CO}_2$ , identifié avec de l'eau de chaux.

**1 –** Lister les réactifs et les produits de la réaction de combustion du méthane.

.....

.....

**2 –** Écrire la réaction chimique de combustion du méthane, en précisant les états physiques de chaque espèce chimique.

.....

.....

### Document 2 – Ajustage d'une réaction

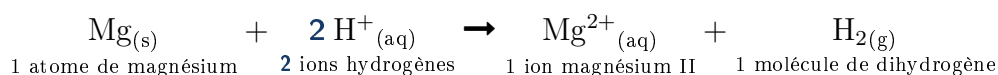
Au cours d'une réaction chimique, les éléments chimiques présents dans les réactifs se réarrangent pour former des produits et les liaisons chimiques changent.

Il y a **conservation**

- **des éléments chimiques ;**
- **de la charge électrique** totale.

Pour assurer cette **conservation**, il faut **ajuster** la réaction chimique avec des coefficients devant les éléments chimiques. Ces coefficients sont appelés **coefficient stoechiométrique**.

Exemple de la réaction d'un acide avec du magnésium :



On vérifie bien qu'il y a le même nombre de charges positives, de magnésium Mg et d'hydrogène H, dans l'état initial et dans l'état final.

**3 –** Ajuster la réaction de combustion du méthane à l'aide de coefficients stoechiométriques. Commencer par ajuster le nombre d'atomes d'hydrogène.

### Document 3 – Le propane

Parfois le gaz utilisé pour se chauffer est du propane et non du méthane. La formule chimique de la molécule de propane est  $C_3H_8$ . Le propane réagit avec le dioxygène et sa combustion forme les mêmes produits que la combustion du méthane.

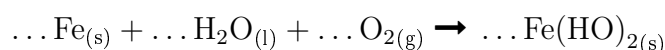
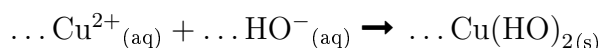
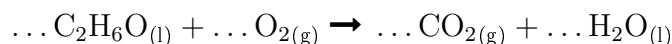
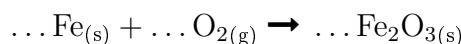
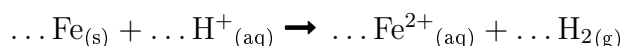
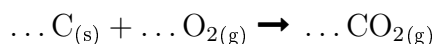
**4 –** Écrire la réaction de combustion du propane ajustée avec des coefficients stoechiométriques. Préciser l'état physique des réactifs et des produits.

### Document 4 – L'eau de chaux

L'eau de chaux est une solution aqueuse saturée en ion calcium  $Ca^{2+}$  et en ion hydroxyde  $HO^-$ . En réagissant avec le dioxyde de carbone  $CO_2$ , l'eau de chaux forme du calcaire  $CaCO_3$  et de l'eau  $H_2O$

**5 –** Écrire la réaction de formation du calcaire dans l'eau de chaux en présence de dioxyde de carbone et l'ajuster avec des coefficients stoechiométriques.

**6 –** Ajuster les réactions chimiques suivantes en écrivant, si nécessaire, les coefficients stoechiométriques devant chaque élément chimique :



**7 –** Pour travailler la notion d'ajustement :      **8 –** Pour aller plus loin :



### Document 5 – Réaction endothermique et exothermique

Une transformation endothermique nécessite d'absorber de l'énergie pour avoir lieu. Cette perte d'énergie sous forme de transfert thermique implique un abaissement de la température du milieu extérieur.

Pour une réaction chimique en solution, la solution va donc voir sa **température diminuer** si la réaction est **endothermique**.

Il est ainsi possible de faire baisser la température chimiquement, par exemple si on dissout dans de l'eau une espèce chimique dont la dissolution est endothermique.

Inversement, la solution va voir sa **température augmenter** si la réaction chimique est **exothermique**.

### Document 6 – Le chlorure de sodium


Le chlorure de sodium  $\text{NaCl}$  est un solide blanc à température ambiante : c'est le sel de table.

Le chlorure de sodium est soluble dans l'eau jusqu'à une certaine limite : on ne pourra dissoudre que 3,52 g dans 10 mL d'eau à 20 °C.

Lors de la dissolution du chlorure de sodium dans l'eau, il se dissocie en ses ions constitutifs : les ions sodium  $\text{Na}^+$ , et les ions chlorure  $\text{Cl}^-$ .

### Document 7 – L'hydroxyde de sodium


L'hydroxyde de sodium  $\text{NaOH}$  compose la soude, qui est utilisée pour déboucher les canalisations.

 L'hydroxyde de sodium est fortement corrosif, on portera donc des gants, une blouse et des lunettes pendant toutes les manipulations.

Dans l'eau,  $\text{NaOH}$  se dissocie en ses ions constitutifs : les ions sodium  $\text{Na}^+$ , et les ions hydroxyde  $\text{HO}^-$ .

### Document 8 – Dissolution à réaliser

- ▶ Prendre 2 béchers et verser dans chacun 10 mL d'eau distillée.
- ▶ Mesurer la masse d'eau distillée versée  $m_{\text{eau}} = \dots\dots\dots$
- ▶ Mesurer la température initiale de l'eau des deux béchers.
- ▶ Ajouter  $m_1 = 3,0$  g de chlorure de sodium dans un bécher.
- ▶ Peser la masse d'une pastille de soude  $m_2 =$

 Réaliser les dissolutions demandées dans le document 8. Noter les mesures de températures dans le tableau suivant :

▶