

CORRECTION: Modélisation d'une transformation chimique

TR 1
Ch 7
Act 1

- 1) Une combustion est une transformation chimique car des entités disparaissent = les réactifs et d'autres apparaissent = les produits.
- 2) La conservation de la masse se traduit par la conservation du nombre d'éléments chimiques.
- 3) Réactifs: Carbone \rightarrow il est consommé car il brûle.

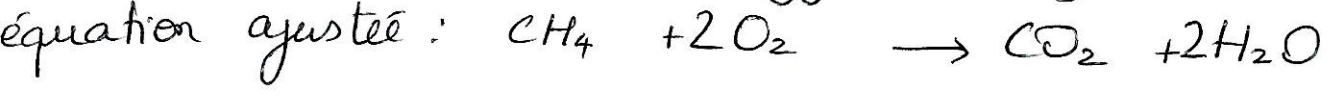
Dioxygène \rightarrow le flacon en contenait au départ et à la fin (photo a) on voit que la buchette s'éteint, il n'y a plus de dioxygène, il a donc été consommé.

Produit: Dioxyde de carbone \rightarrow on voit qu'après la combustion dans le flacon de l'eau de chaux se trouble donc du dioxyde de carbone a été créé.

4) a) Combustion du méthane
réaction chimique
équation ajustée

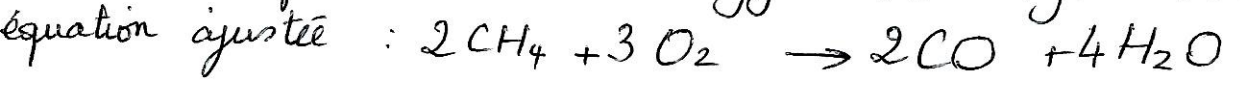
4) a) Combustion du méthane

réaction chimique : méthane + dioxygène → dioxyde de carbone + eau



b) Combustion incomplète du méthane

réaction chimique : méthane + dioxygène → monoxyde de carbone + eau



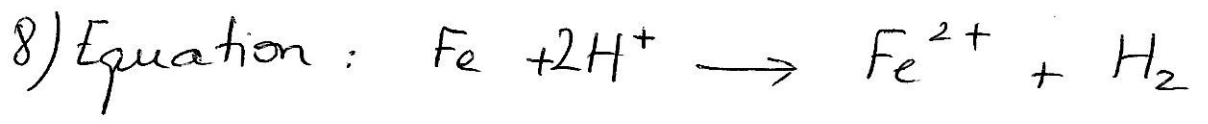
5) Etat initial : fer : Fe

acide chlorhydrique : $H^+ + Cl^-$

6) Etat final : ions fer II : Fe^{2+} → montré par test . e .

dihydrogène : H_2 → _____ d .

7) L'espèce spectatrice est Cl^- : elle ne réagit pas .



côté ré	charge globale = 2+	} on vérifie la loi de conservation des charges .
côté produit	charge globale = 2+	

SYNTHÈSE = LOIS de CONSERVATION

espèces



même quantité de chaque espèce des 2 côtés de l'équation



charges



même charge des 2 côtés de l'équation