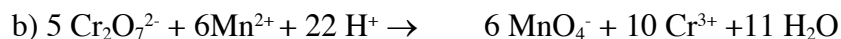


Exercice 1

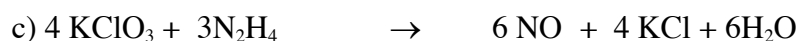
Réducteur: Zn

Oxydant: NaNO_3



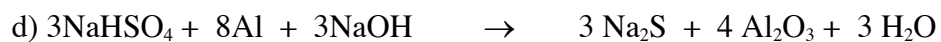
Réducteur: Mn^{2+}

Oxydant: $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$



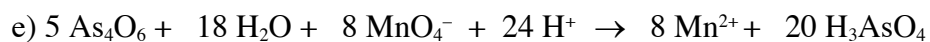
Réducteur: N_2H_4

Oxydant: KClO_3



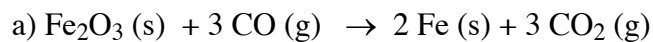
Réducteur: Al

Oxydant: NaHSO_4



Réducteur: As_4O_6

Oxydant: MnO_4^-

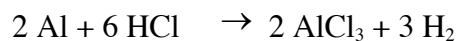
Exercice 2

b) oxydant : Fe_2O_3 réducteur : CO

c) Fe_2O_3 est le réactif limitant

d) $m_{\text{Fe}} = 1,75 \cdot 10^4 \text{ g}$

e) CO est le réactif en excès. $m_{\text{CO}}(\text{excès}) = 6,9 \cdot 10^3 \text{ g}$

Exercice 3

$$\eta = 88\%$$

Exercice 4

Substance	Nombre de mol	Fraction molaire %
Cr_2O_3	$2n/3$	25
NaNO_3	0	0
Na_2CO_3	$n/3$	12.5
Na_2CrO_4	$2n/3$	25
NaNO_2	n	37.5

Exercice 5

le pourcentage molaire de NaCl : 78.4%

le pourcentage massique de NaCl : 74%