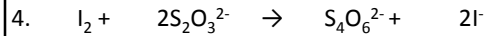
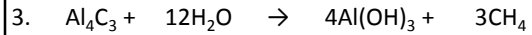
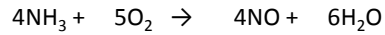
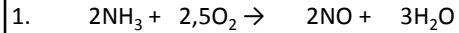
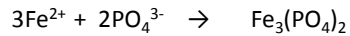


Exercice 146C :**Exercice 147C :****Exercice 148C :**

1. $n_1 = C_1 \times V_1$

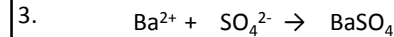
$n_1 = 2 \cdot 10^{-2} \times 1 \cdot 10^{-1}$

$n_1 = 2 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$

2. $n_2 = C_2 \times V_2$

$n_2 = 6 \cdot 10^{-2} \times 5 \cdot 10^{-2}$

$n_2 = 3 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$



El(mol)	0,002	0,003	0
EF(mol)	0	0,001	0,002

4. Ba^{2+} : réactif en défaut

5. $m = n \cdot M \quad M(\text{BaSO}_4) = 137,7 + 32,1 + 4 \times 16 = 233,8 \text{ g/mol}$

$m = 0,002 \times 233,8$

$m = 0,468 \text{ g}$

Exercice 149C :

1. $n_A = C_A \times V_A$

$n_A = 4 \cdot 10^{-2} \times 2,5 \cdot 10^{-1}$

$n_A = 1,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$

2. Les 2 réactifs sont introduits dans les proportions stoechiométriques

donc $n_A = n_B$

or $n_B = C_B \times V_B$

$\frac{n_B}{C_B} = V_B$

$V_B = \frac{1,0 \cdot 10^{-2}}{7,0 \cdot 10^{-2}}$

$V_B = 0,14 \text{ L}$

3.

*(signifie que la réaction n'a pas encore produit d'eau)*

El(mol)	$1,0 \cdot 10^{-2}$	$1,0 \cdot 10^{-2}$	0
EF(mol)	0	0	$1,0 \cdot 10^{-2}$

la quantité d'eau formée est $1 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$

$m = n \cdot M \quad M(\text{H}_2\text{O}) = 2 \times 1 + 16 = 18 \text{ g/mol}$

$m = 0,01 \times 18$

$m = 0,18 \text{ g}$