

8 Déterminer le réactif limitant

1. Voir le tableau en fin de chapitre, p. 37.

2. Si I_2 est le réactif limitant, alors :

$$3,0 - x_{\max} = 0, \text{ soit } x_{\max} = 3,0 \text{ mol.}$$

Si $S_2O_3^{2-}$ est le réactif limitant, alors :

$$5,0 - 2 x_{\max} = 0, \text{ soit } x_{\max} = 2,5 \text{ mol.}$$

L'avancement maximal correspond à la plus petite valeur de x_{\max} , soit $x_{\max} = 2,5 \text{ mol}$.

3. Le réactif limitant est donc $S_2O_3^{2-}$.

4. Le diode est le réactif en excès : la solution finale est colorée en jaune-orangé.