

2.6. $t_{1/2}$ est le temps nécessaire à la disparition de la moitié initiale du réactif limitant d'après R.S. (5)

$$\textcircled{3/4} \quad \frac{n_0}{1} = \frac{n_{H_3O^+}}{1} = 1,8 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

$$\frac{n_{H_3O^+}}{2} = 0,9 \cdot 10^{-3} \text{ mol} = 0,9 \text{ mmol}.$$