

12 1. Dans la réaction étudiée, il se forme du dihydrogène gazeux. On peut donc suivre l'évolution de la transformation en mesurant la pression du gaz qui s'échappe, directement reliée à la quantité de matière de dihydrogène.

2. Dans les trois expériences menées, seule la concentration de l'ion oxonium varie. Le facteur cinétique étudié est donc la concentration en réactifs.

3. La concentration des réactifs est un facteur cinétique, c'est-à-dire que plus la concentration en réactifs est élevée, plus la réaction est rapide, donc plus les produits se forment rapidement, et plus l'avancement de la réaction augmente rapidement.

La courbe **A** correspond donc à l'expérience où la concentration en ions oxonium est la plus élevée, c'est l'expérience 1.

La courbe **C** correspond à l'expérience où la concentration en ions oxonium est la plus faible, c'est l'expérience 2.

La courbe **B** correspond à l'expérience où la concentration en ions oxonium est intermédiaire, c'est l'expérience 3.