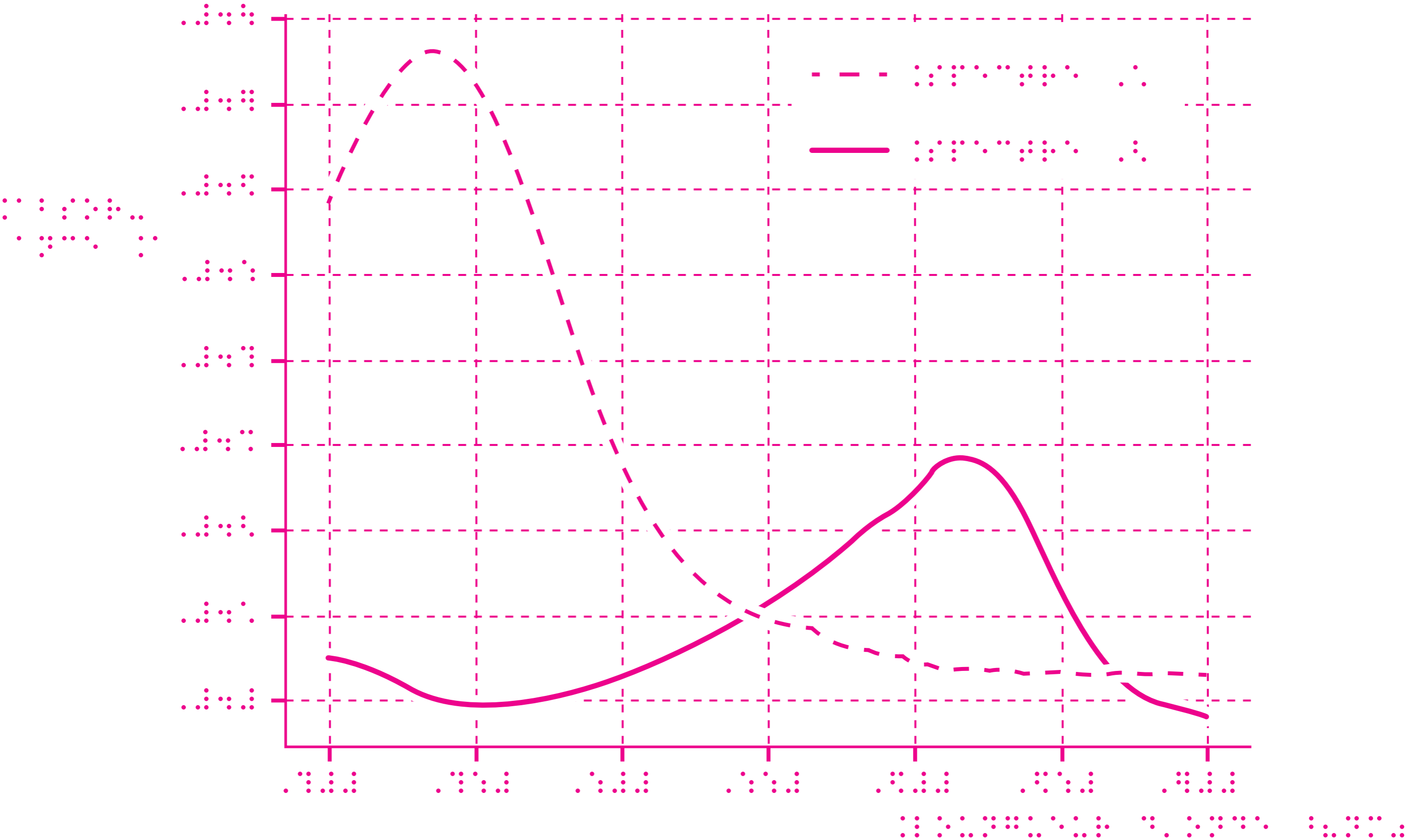
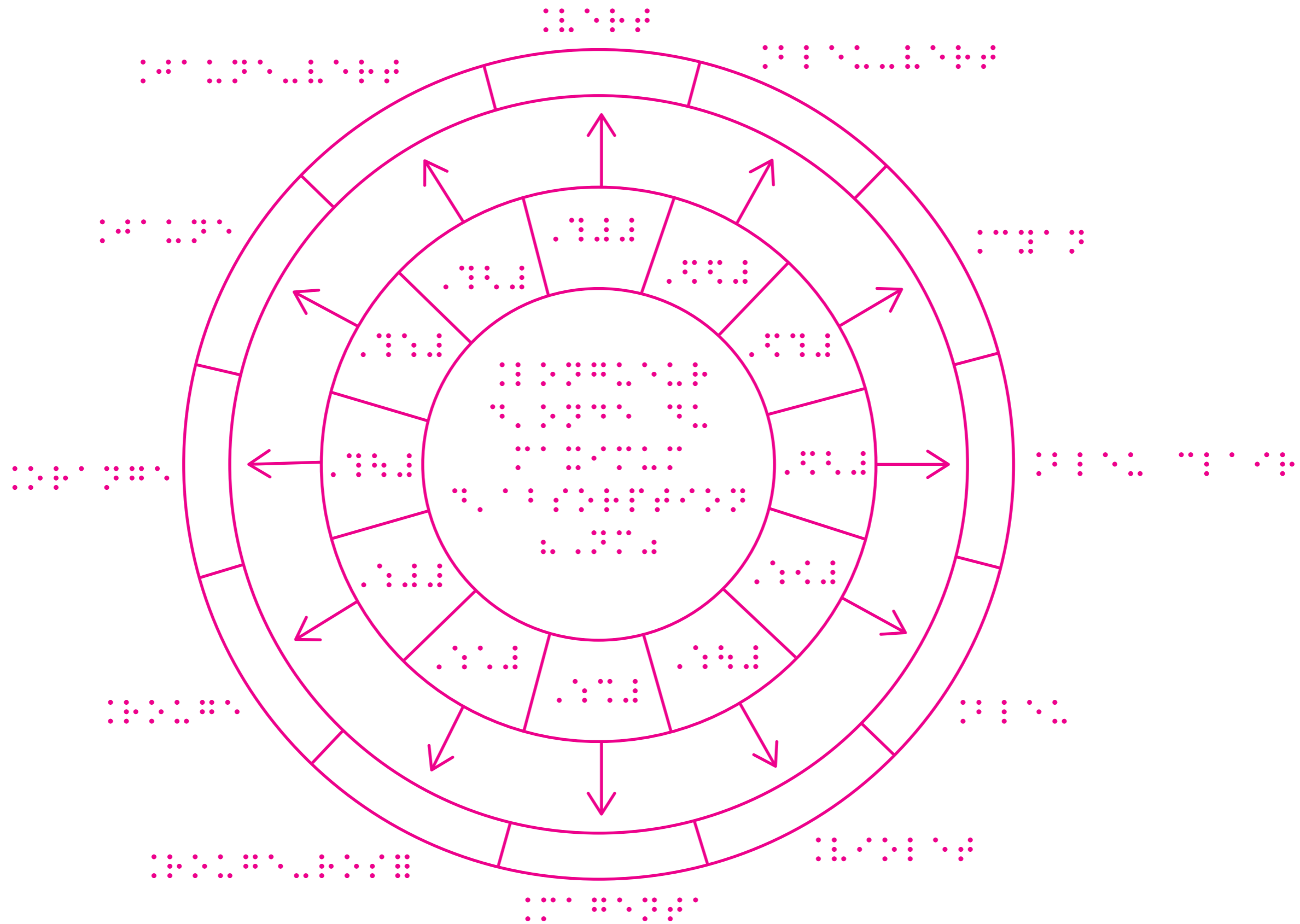
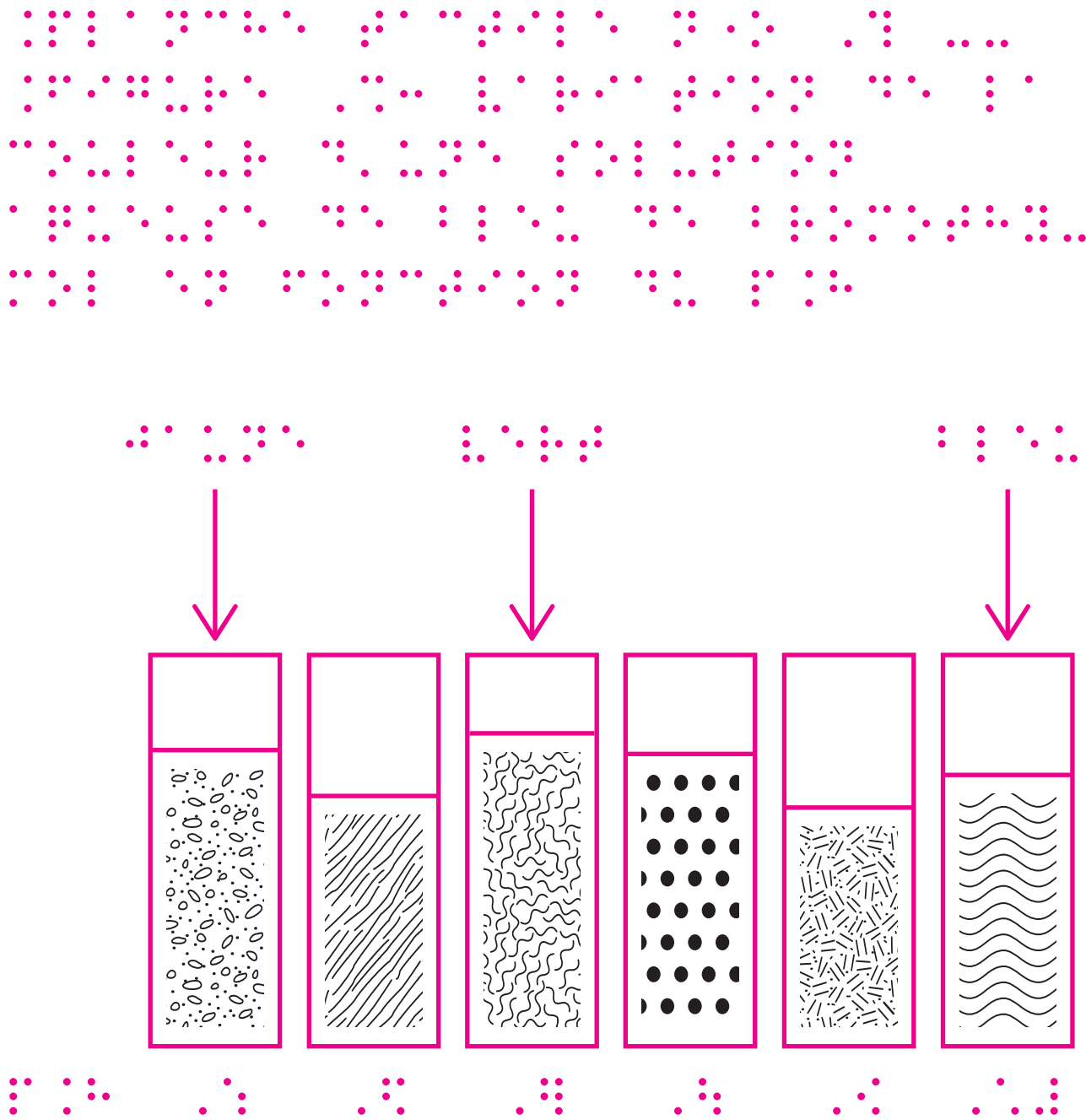


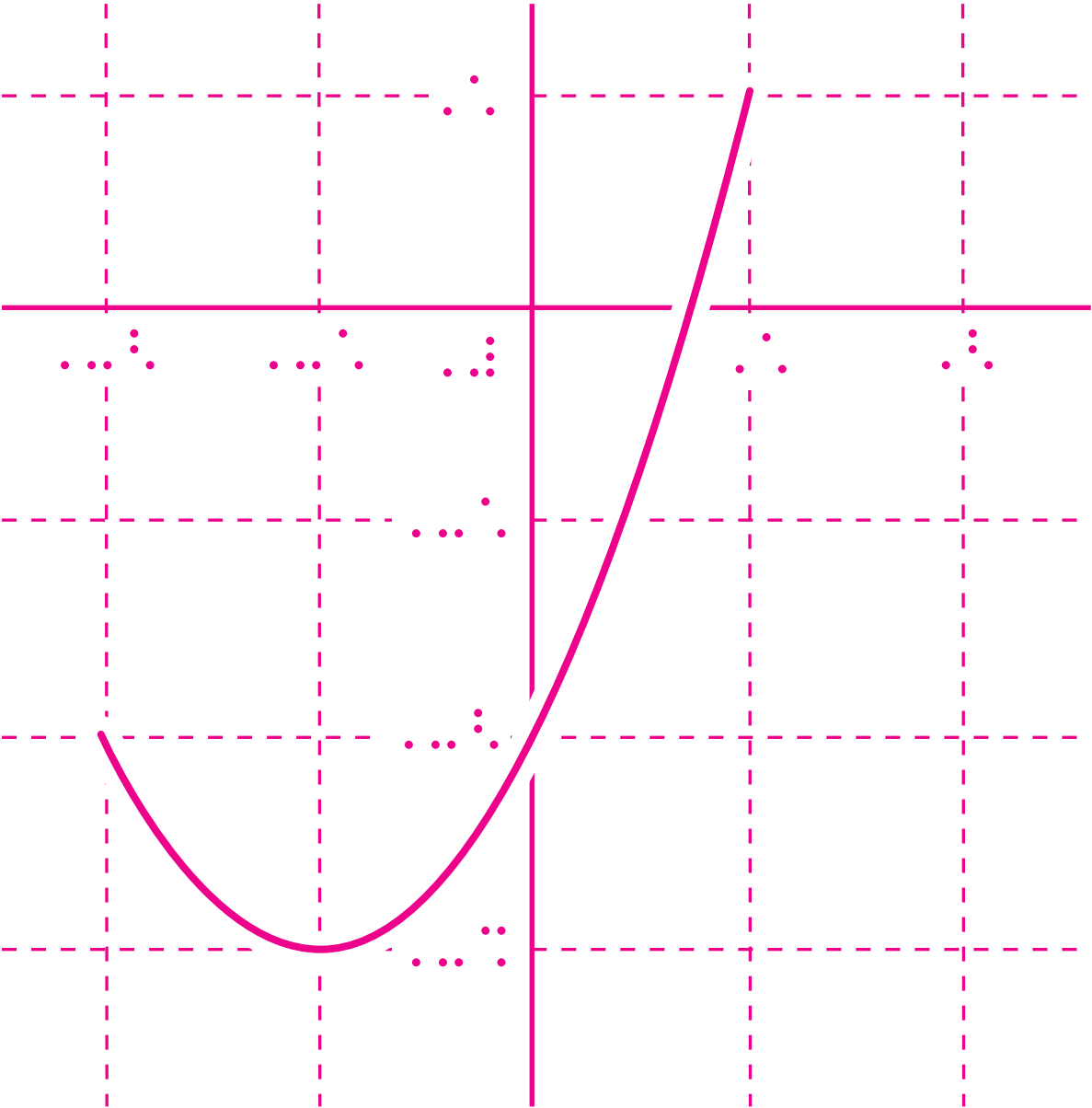
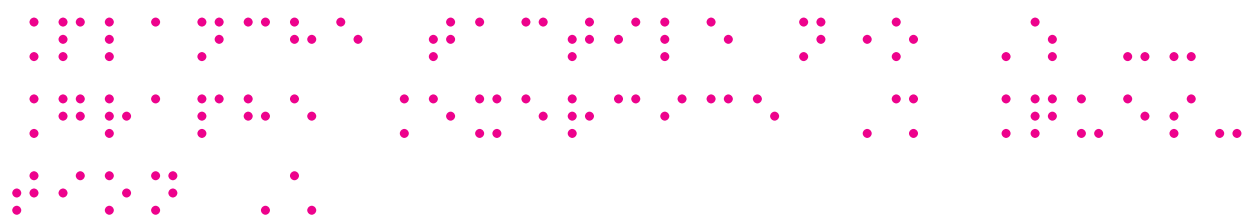
Figure 1 : spectres d'absorption des formes acide et basique du bleu de bromothymol. Le graphique illustre les courbes d'absorption en fonction de la longueur d'onde (nm) pour les formes acide (HIn) et basique (In⁻) du bleu de bromothymol. L'axe des ordonnées représente l'absorbance (A) et l'axe des abscisses représente la longueur d'onde (nm). La courbe en pointillés (HIn) présente un maximum d'absorption à environ 420 nm, tandis que la courbe en trait plein (In⁻) présente un maximum d'absorption à environ 605 nm.



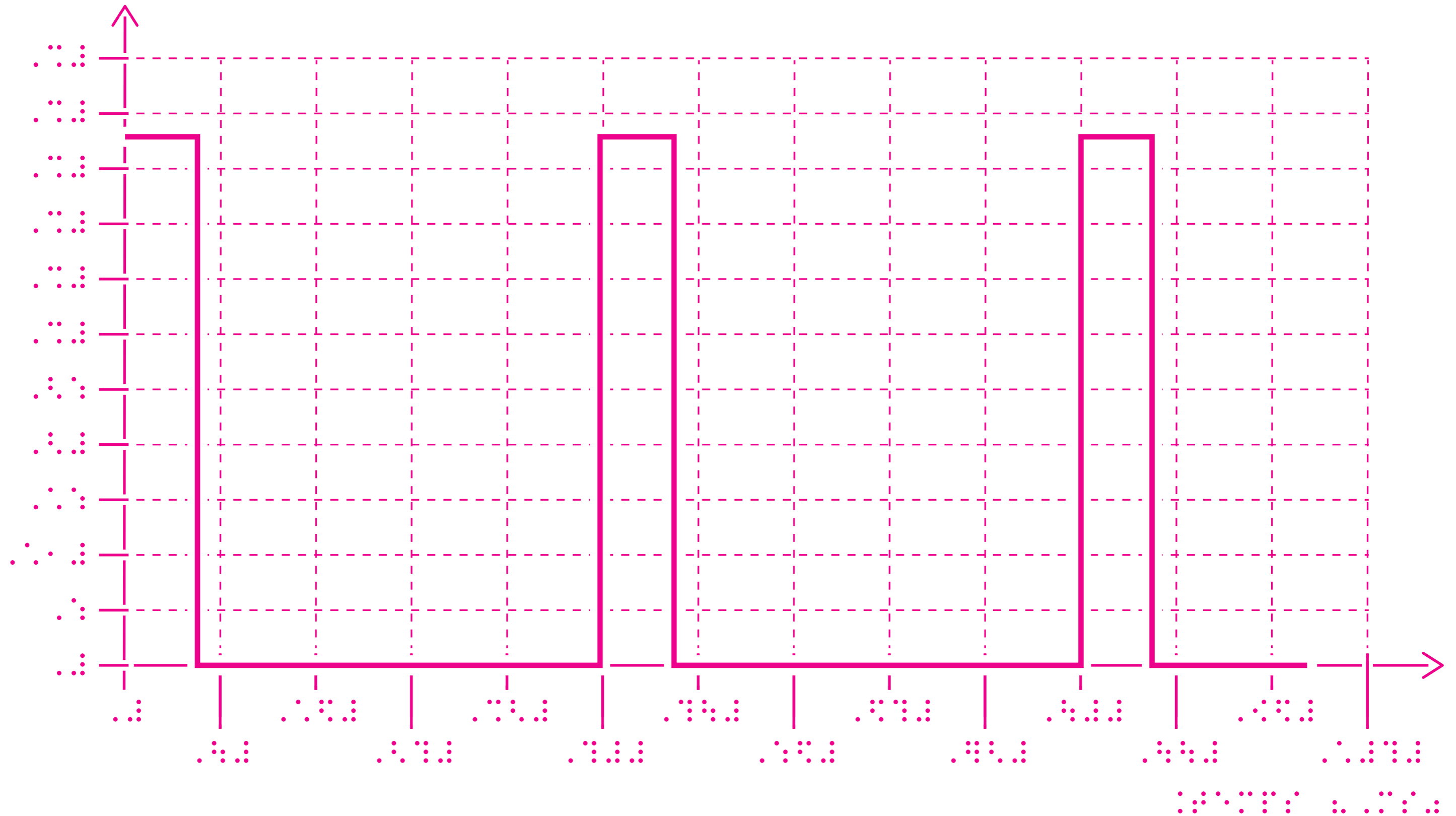


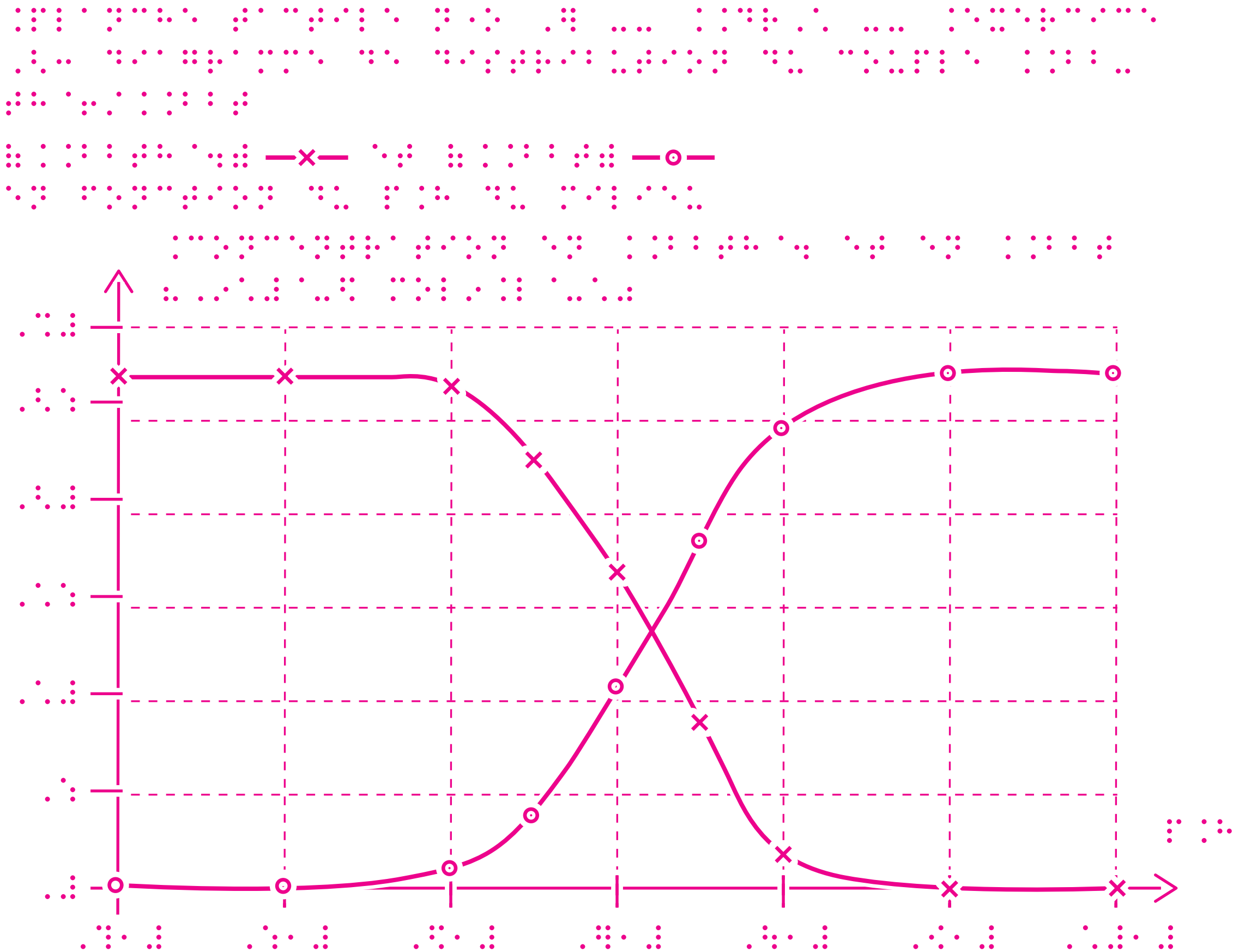
24-TLPCMAME1 - Planche tactile n° 4 - Figure 3 : variation de la couleur d'une solution aqueuse de bleu de bromothymol en fonction du pH

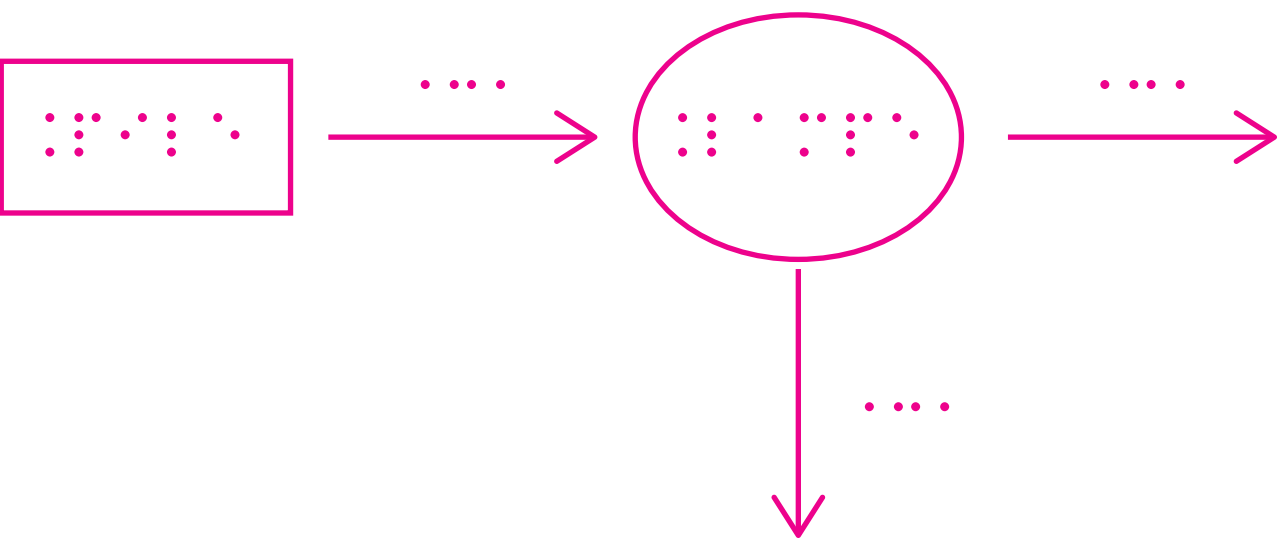
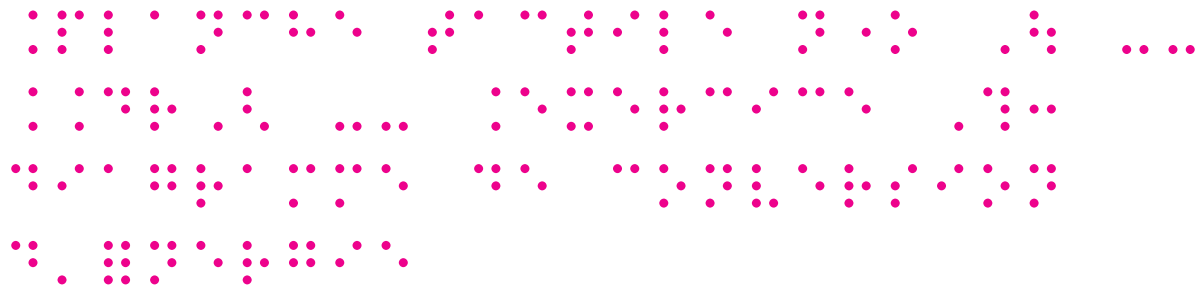




A large grid of 100 small square plots arranged in 10 rows and 10 columns. Each plot contains a different pattern of red dots, representing various combinations of the 10x10 grid. The patterns range from a single dot in the top-left corner to a full 10x10 grid of dots.







Le schéma ci-dessous illustre le principe de la pile Daniell, une pile électrochimique qui génère de l'électricité à partir d'une réaction chimique spontanée.

