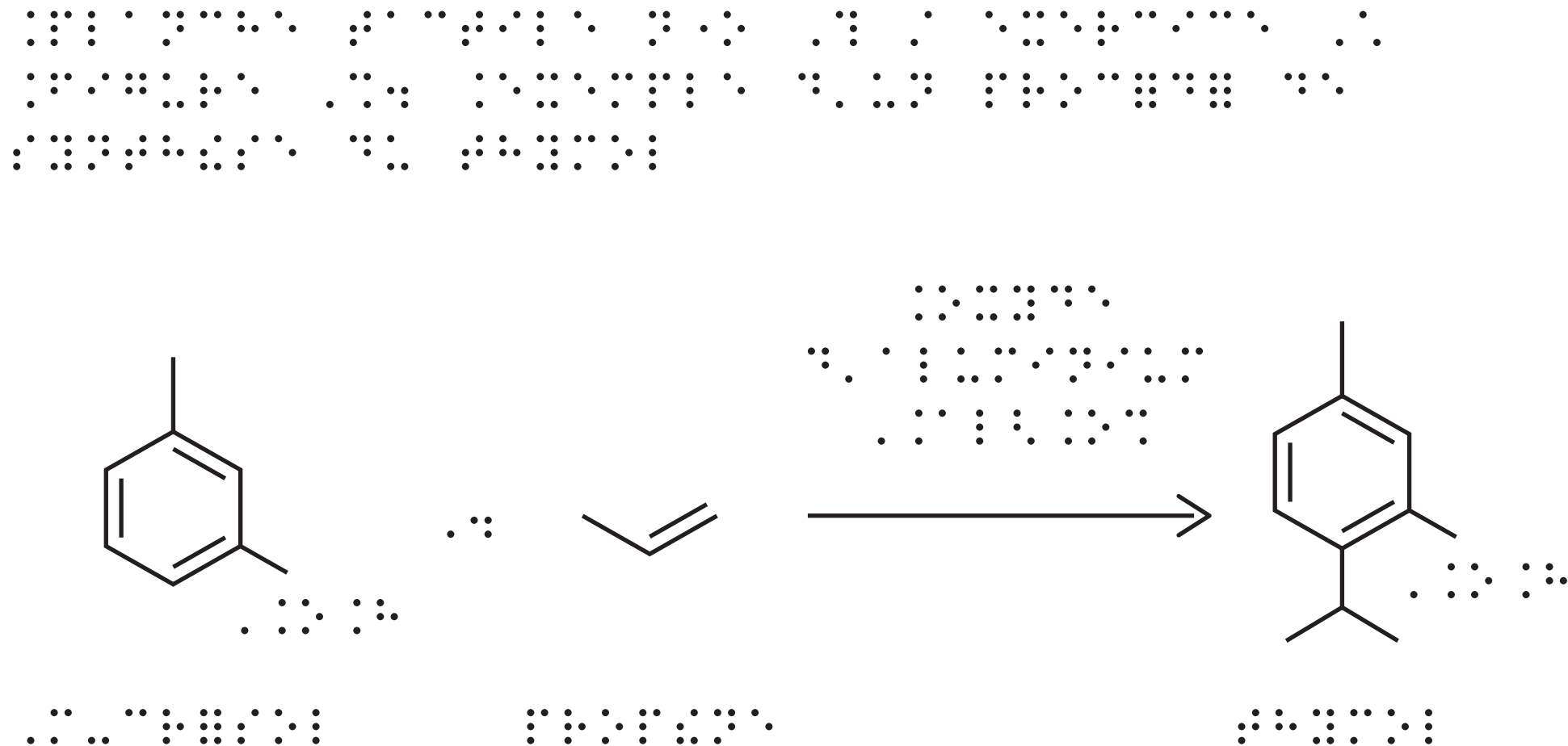





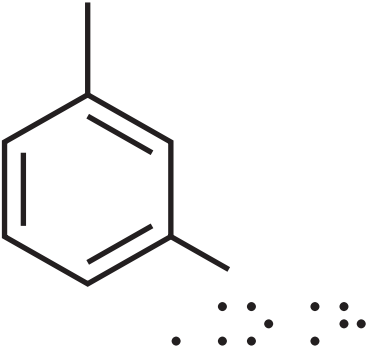
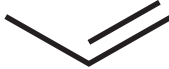
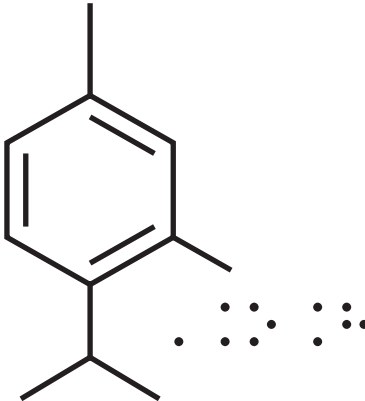
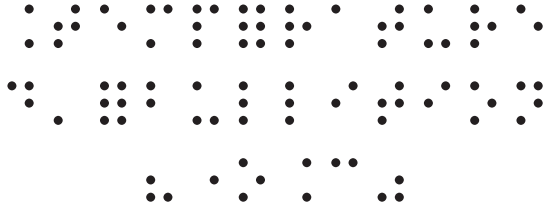













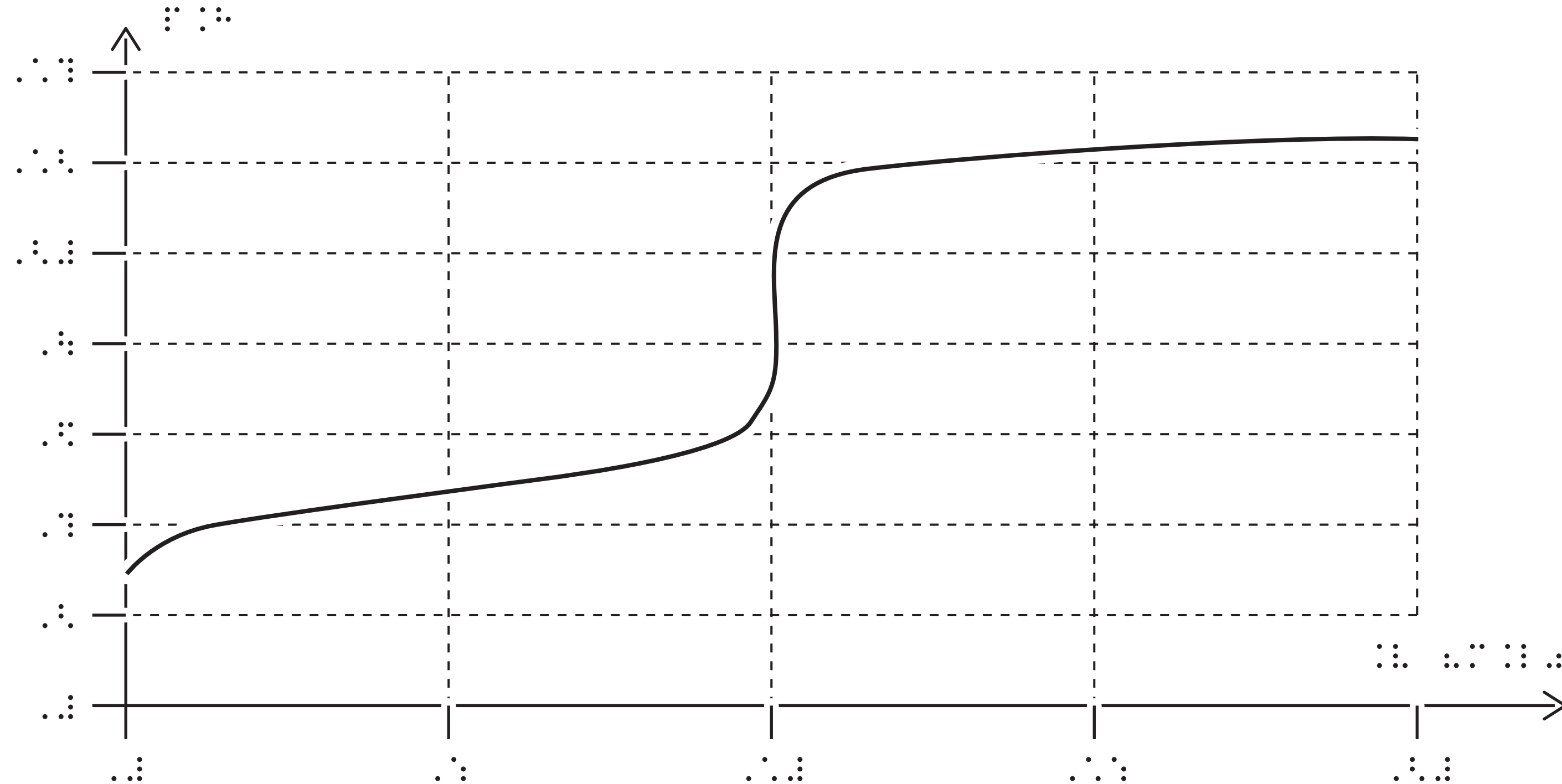
Braille text at the bottom of the diagram, likely representing the names of the compounds or the results of the chromatography.

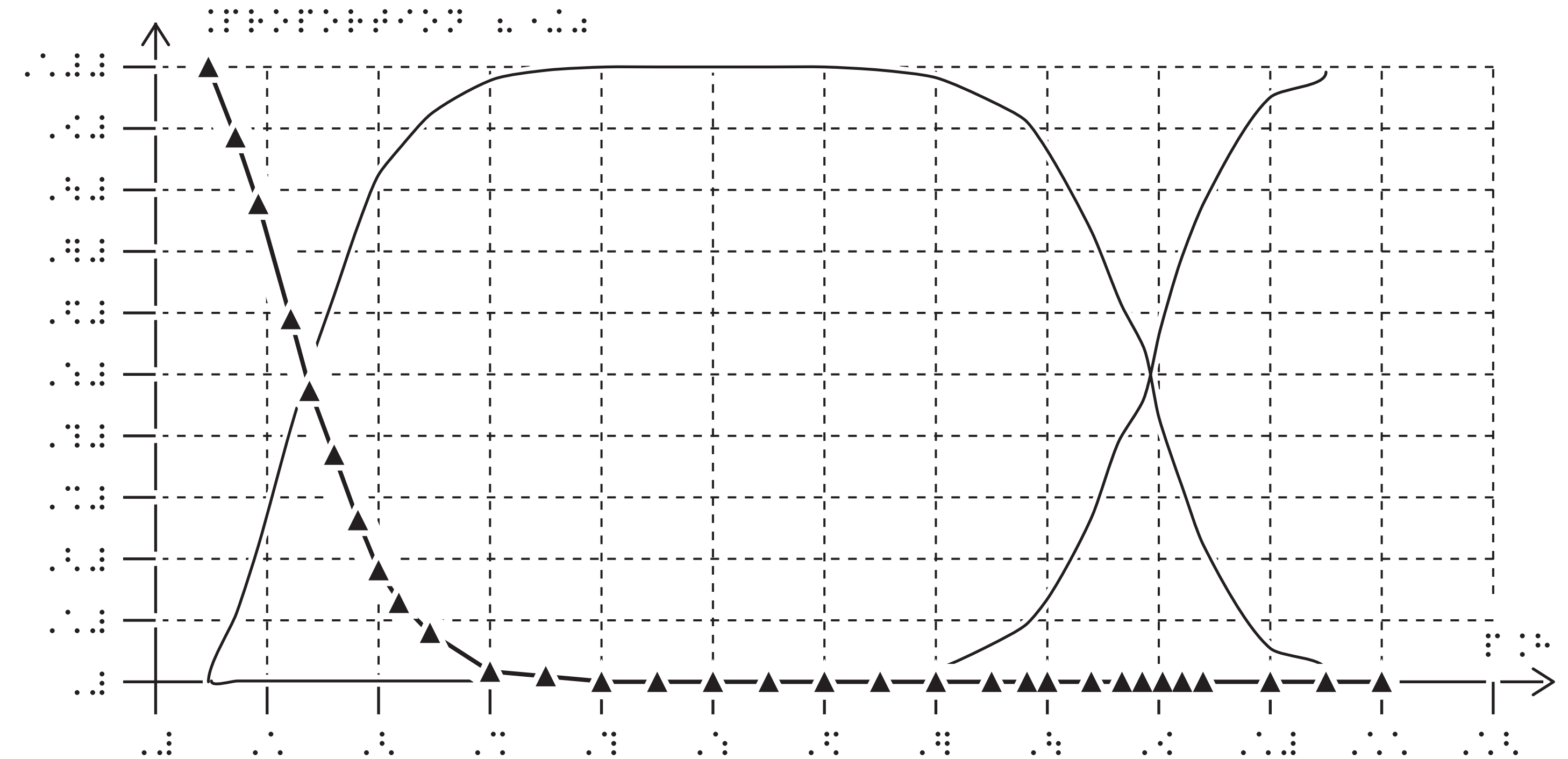


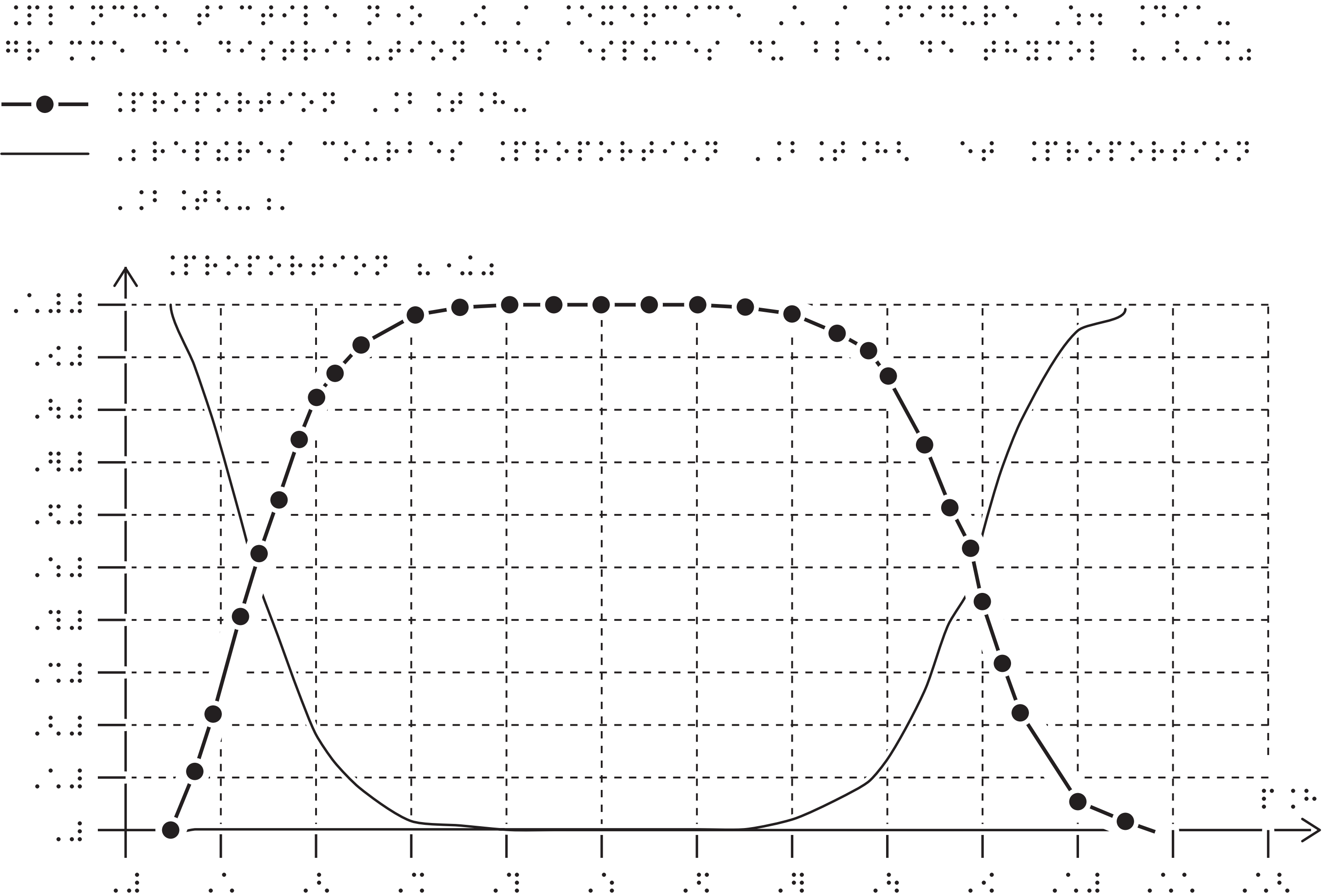
			
			
			
			
			

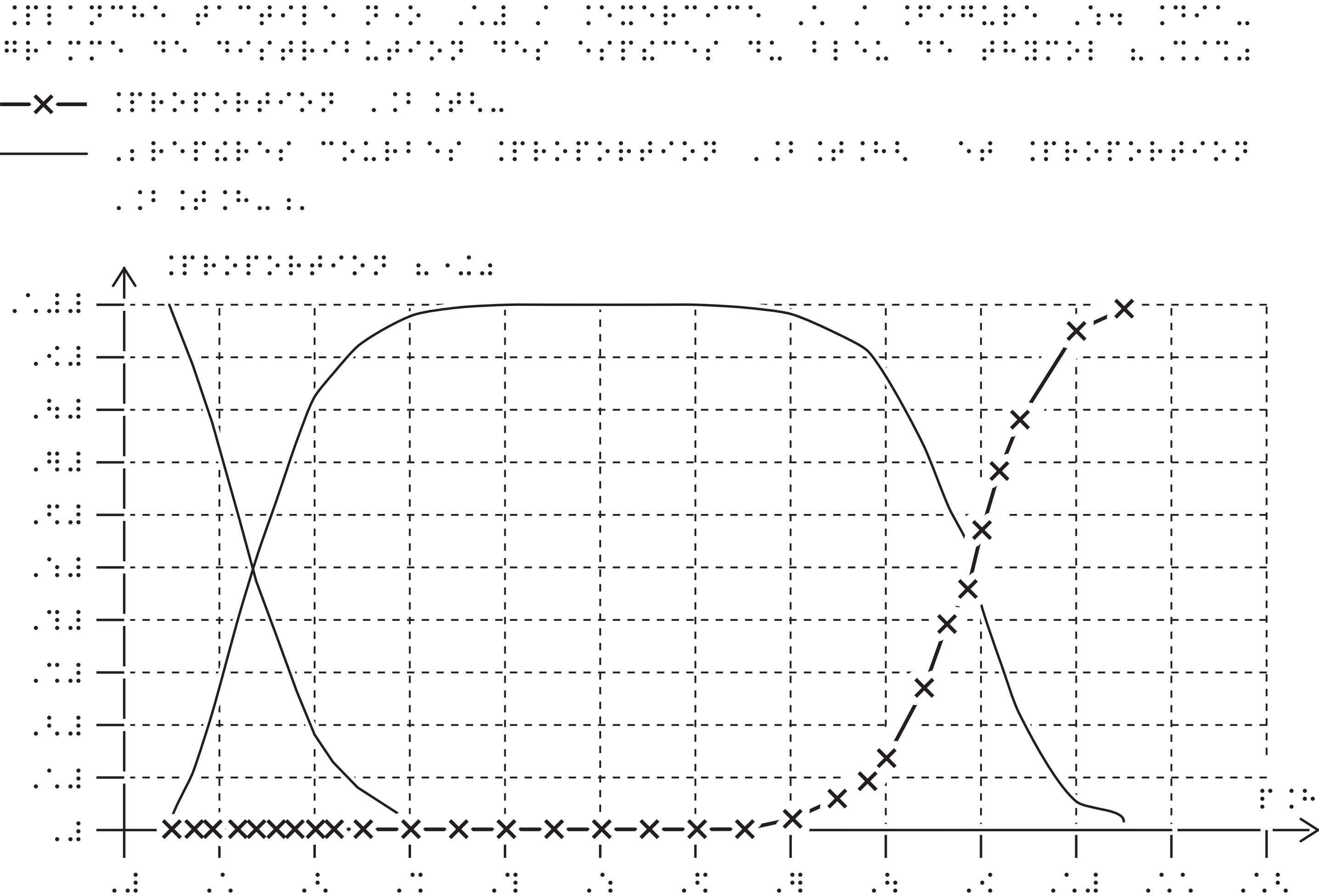
[illegible]

1. On considère une solution aqueuse de chlorure de sodium (NaCl) de concentration $C_1 = 0,1 \text{ mol/L}$.
 2. On ajoute à cette solution une solution aqueuse de nitrate d'argent (AgNO_3) de concentration $C_2 = 0,1 \text{ mol/L}$.
 3. On étudie la variation de la conductivité σ en fonction du volume V de la solution de AgNO_3 ajouté.
 4. On observe que la conductivité σ diminue jusqu'à un minimum, puis augmente brusquement, et enfin se stabilise.
 5. Ce minimum correspond au point de précipitation maximale du chlorure d'argent (AgCl).
 6. On note V_{eq} le volume de la solution de AgNO_3 correspondant à ce minimum.
 7. On détermine la concentration C_1 de la solution de NaCl en fonction de V_{eq} et de C_2 .
 8. On trouve que $C_1 = C_2 \cdot V_{\text{eq}}$.
 9. On conclut que la conductivité σ est une fonction continue et croissante de V .
 10. On conclut également que la conductivité σ est une fonction continue et décroissante de V .
 11. On conclut enfin que la conductivité σ est une fonction continue et croissante de V .



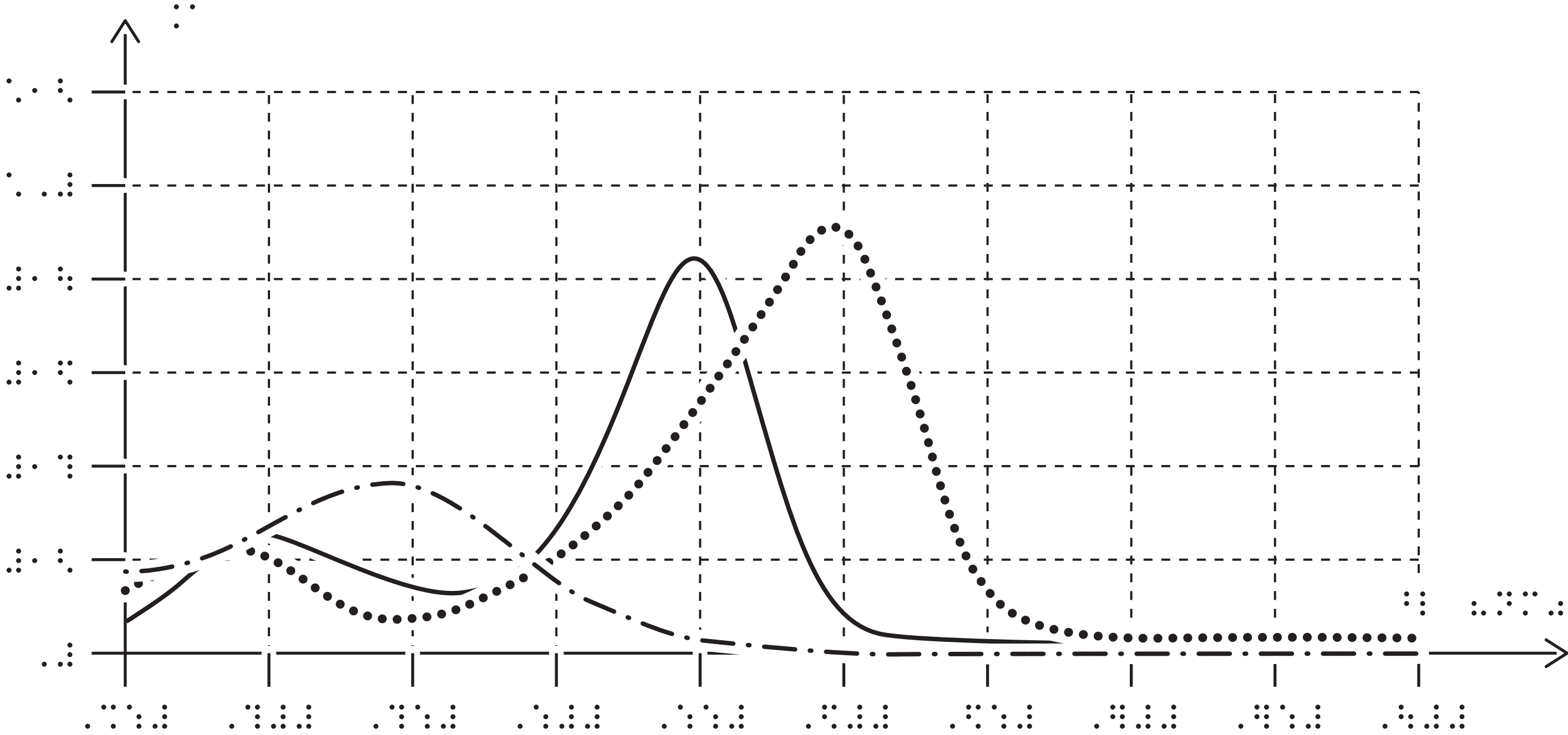




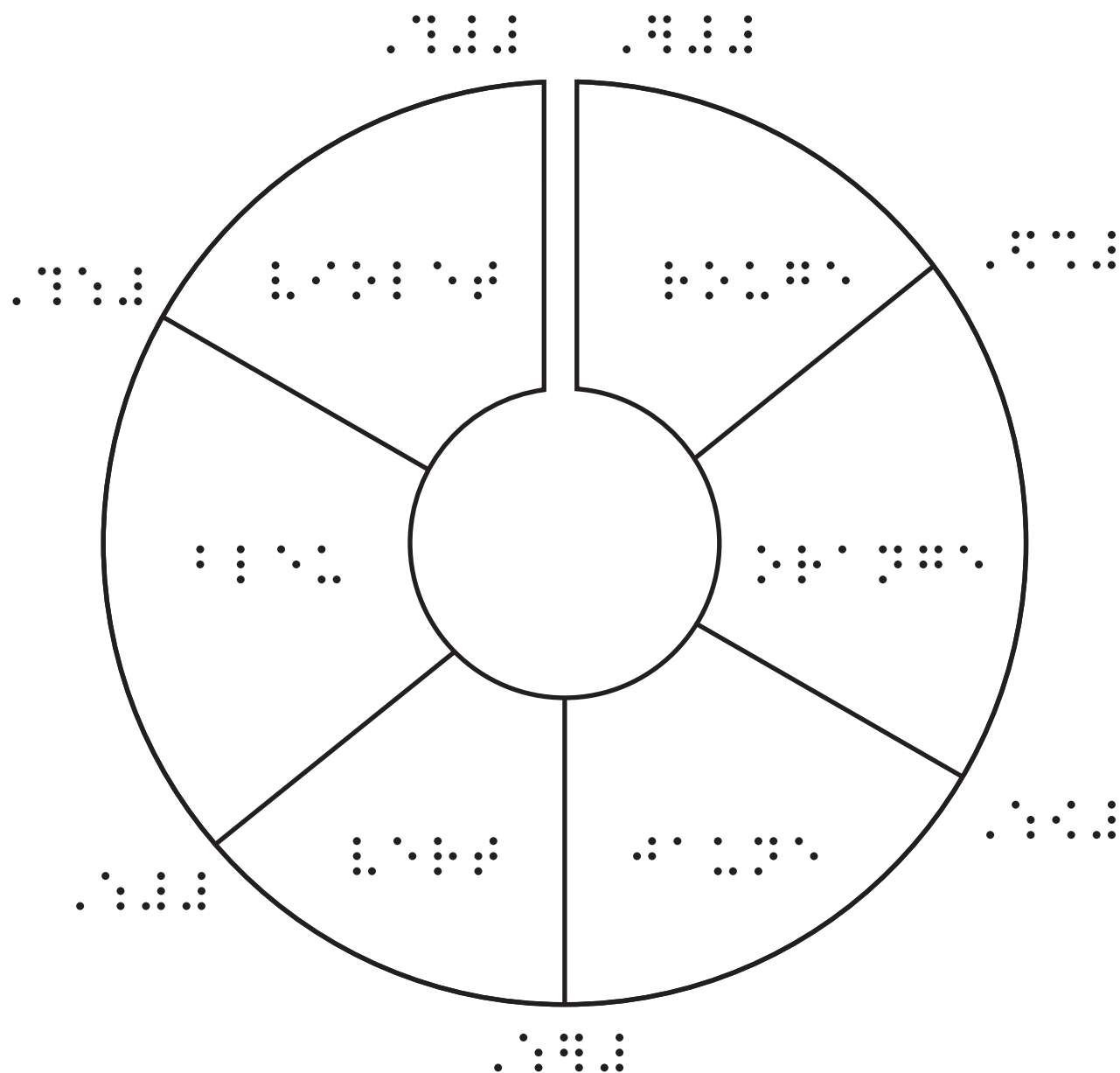


Le bleu de thymol est un indicateur coloré utilisé en chimie analytique. Il existe sous trois formes acide-base : la forme acide (HIn), la forme intermédiaire (HIn⁻) et la forme basique (In²⁻). Le spectre d'absorption UV-visible de ces trois formes est représenté ci-dessous.

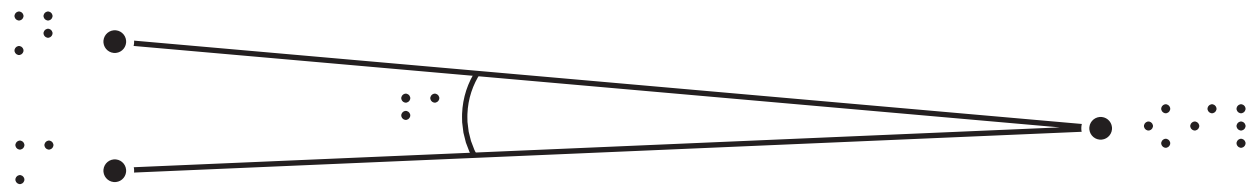
— HIn
- - - HIn⁻
..... In²⁻



.



1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25 26 27 28 29 30 31 32 33 34 35 36 37 38 39 40 41 42 43 44 45 46 47 48 49 50 51 52 53 54 55 56 57 58 59 60 61 62 63 64 65 66 67 68 69 70 71 72 73 74 75 76 77 78 79 80 81 82 83 84 85 86 87 88 89 90 91 92 93 94 95 96 97 98 99 100



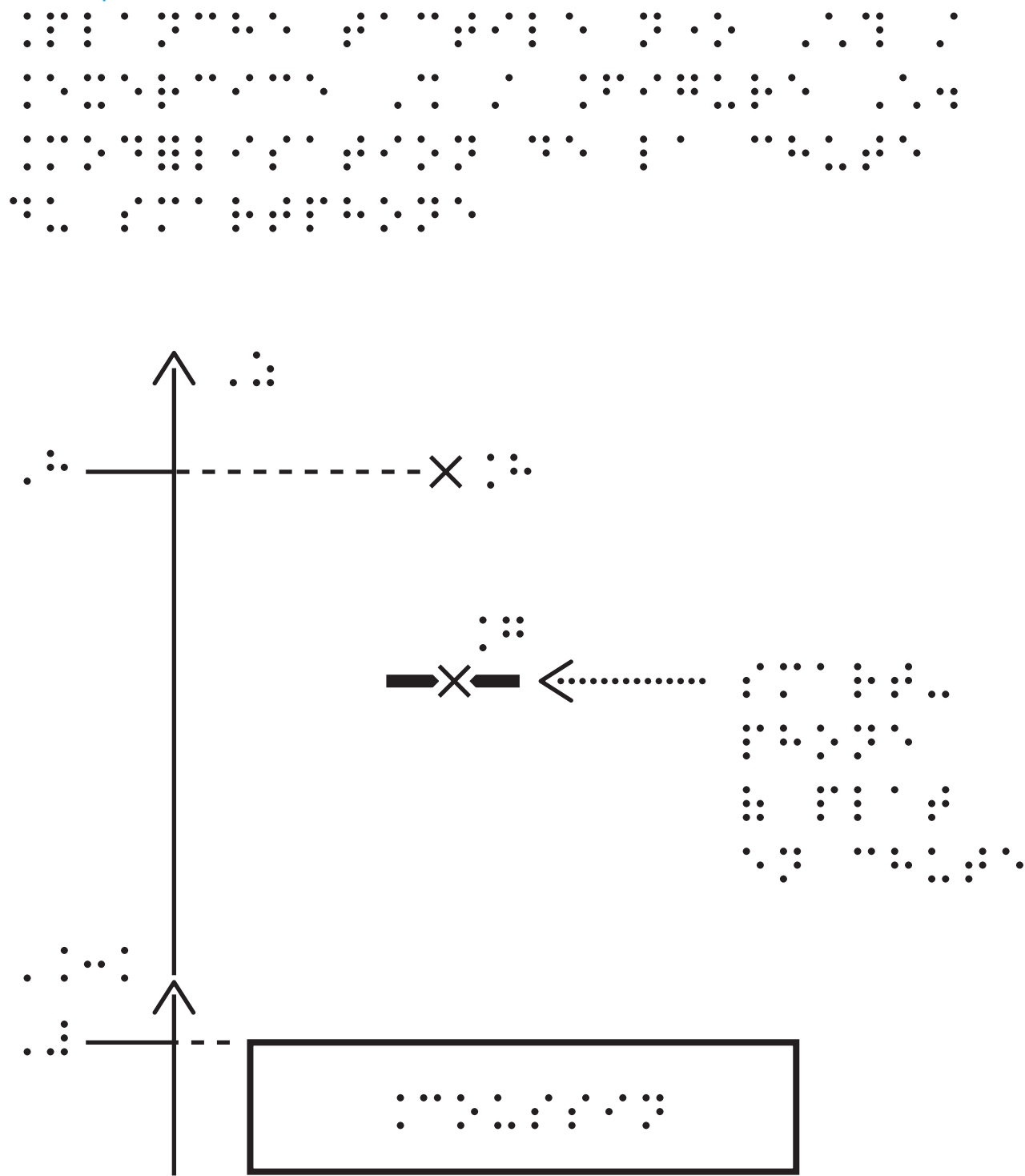


Figure 2. Accélération verticale a_z du smartphone en fonction du temps t . Le graphique ci-dessous illustre la variation de l'accélération verticale a_z (en m/s^2) en fonction du temps t (en secondes). L'axe des ordonnées (a_z) est gradué de 0 à 10, et l'axe des abscisses (t) est gradué de 0 à 10. La courbe montre une accélération initiale nulle, suivie d'une augmentation progressive à partir de $t \approx 2$ s, atteignant une valeur d'environ 10 m/s^2 à $t \approx 10$ s.

