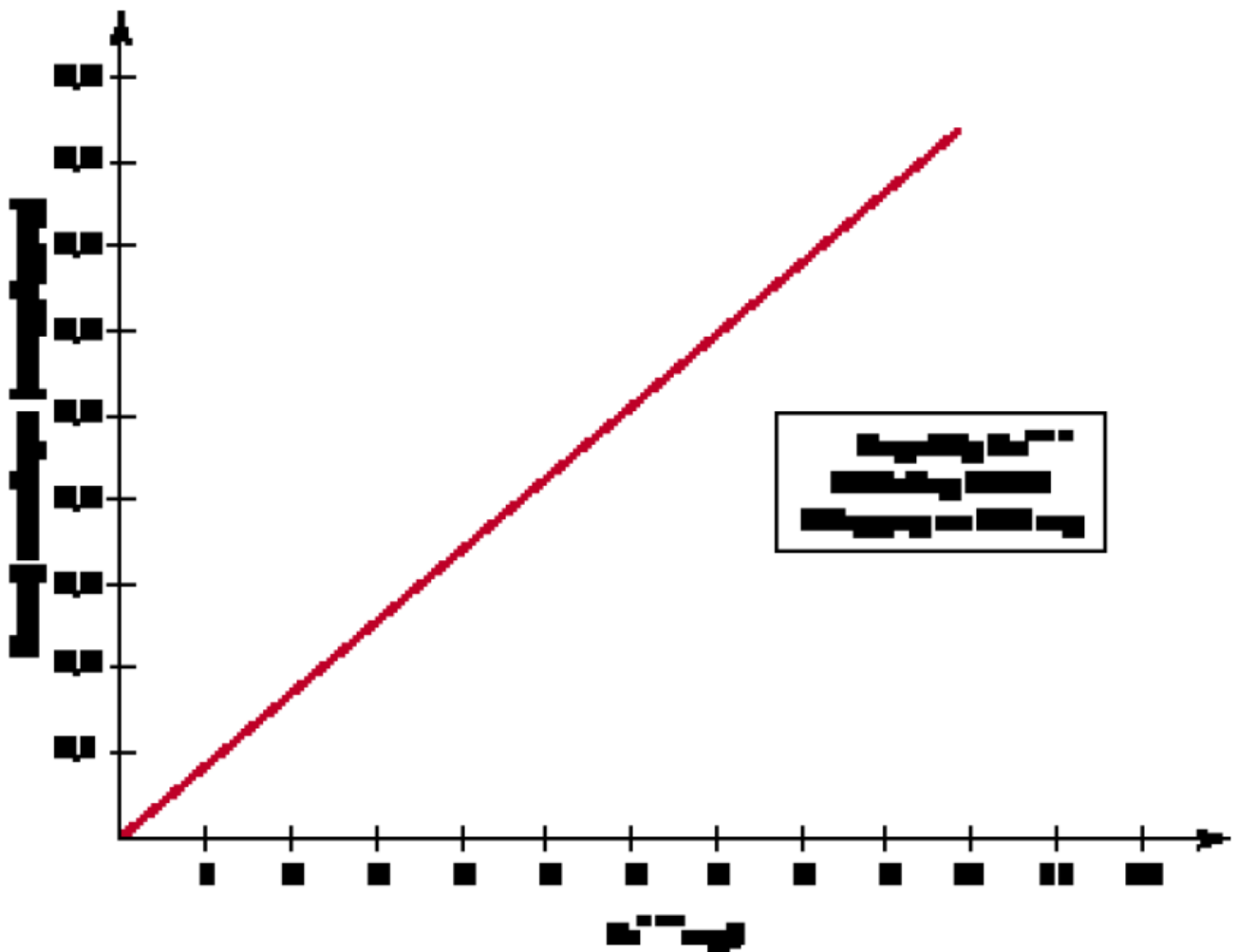


1.13 Προσδιορισμός σιδήρου (Fe^{++}).

1.13.1 Τεχνική της μεθόδου.

1. Σε ποτήρι των 100 ml φέρονται 30 ml H_2O και 5 ml 1:1 διάλυμα HCl .
 2. Προσθέτομε 10 ml 15% KSCN και, μετά από 10 min, μετρούμε σε μήκος κύματος 480 nm (καμπύλη σχήματος 1.13).
- Διάλυμα 1,424 g $\text{FeCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}/\text{l} \implies 400 \text{ mg Fe}^{++}/\text{l}$.

Αναπτύσσεται χρώμα αιματέρυθμο ανοικτό-βαθύ.



Σχ. 1.13.

Σχεδιάγραμμα καμπύλης αναφοράς Fe^{++} .