

1. Preparazione dei reagenti

✓ Soluzione di **ipoclorito di calcio** (già pronta)

DA UTILIZZARE SOTTO CAPPA

Concentrazione delle soluzioni utilizzate in laboratorio:

A: 0.388 M

B: 0.388 M

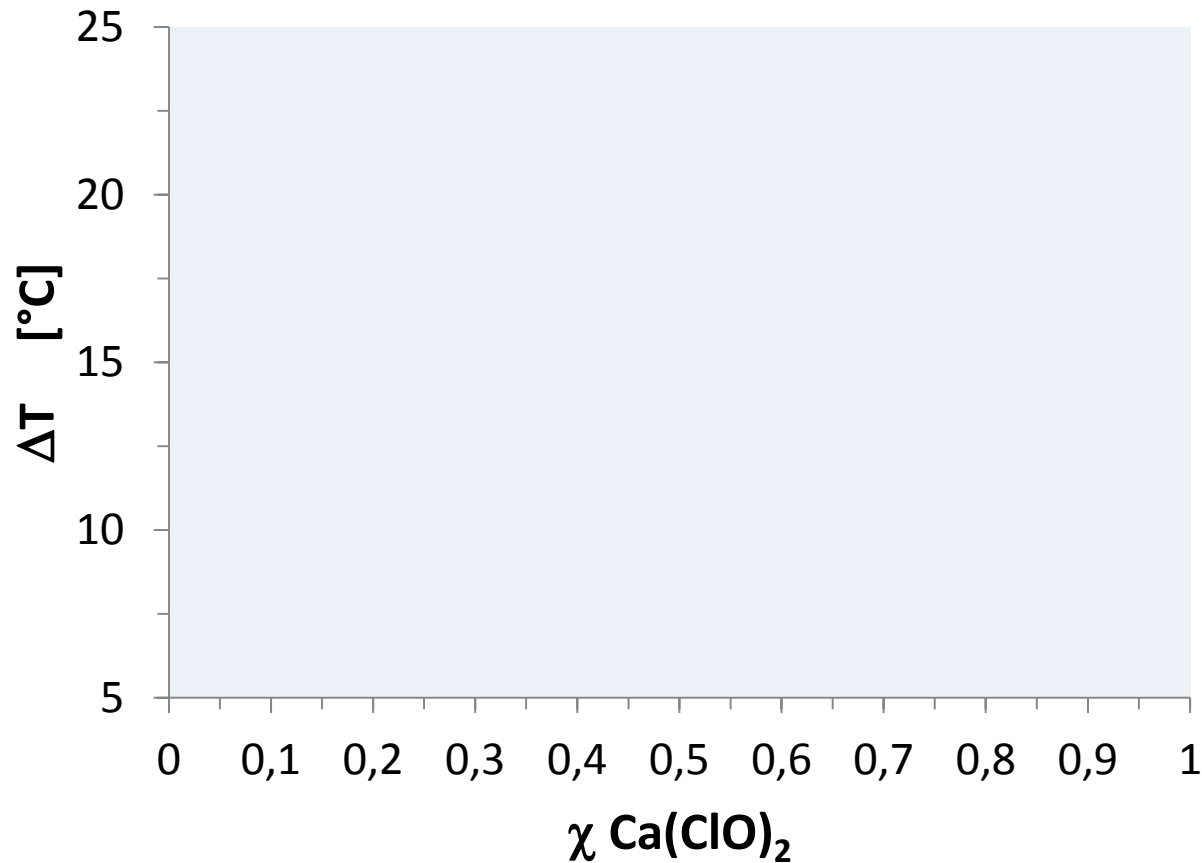
C: 0.360 M

D: 0.631 M

E: 0.757 M

3. Analisi dei dati

- ✓ Riportare in un grafico il valore della frazione molare dell'ipoclorito di calcio contro la variazione di temperatura osservata



3. Analisi dei dati

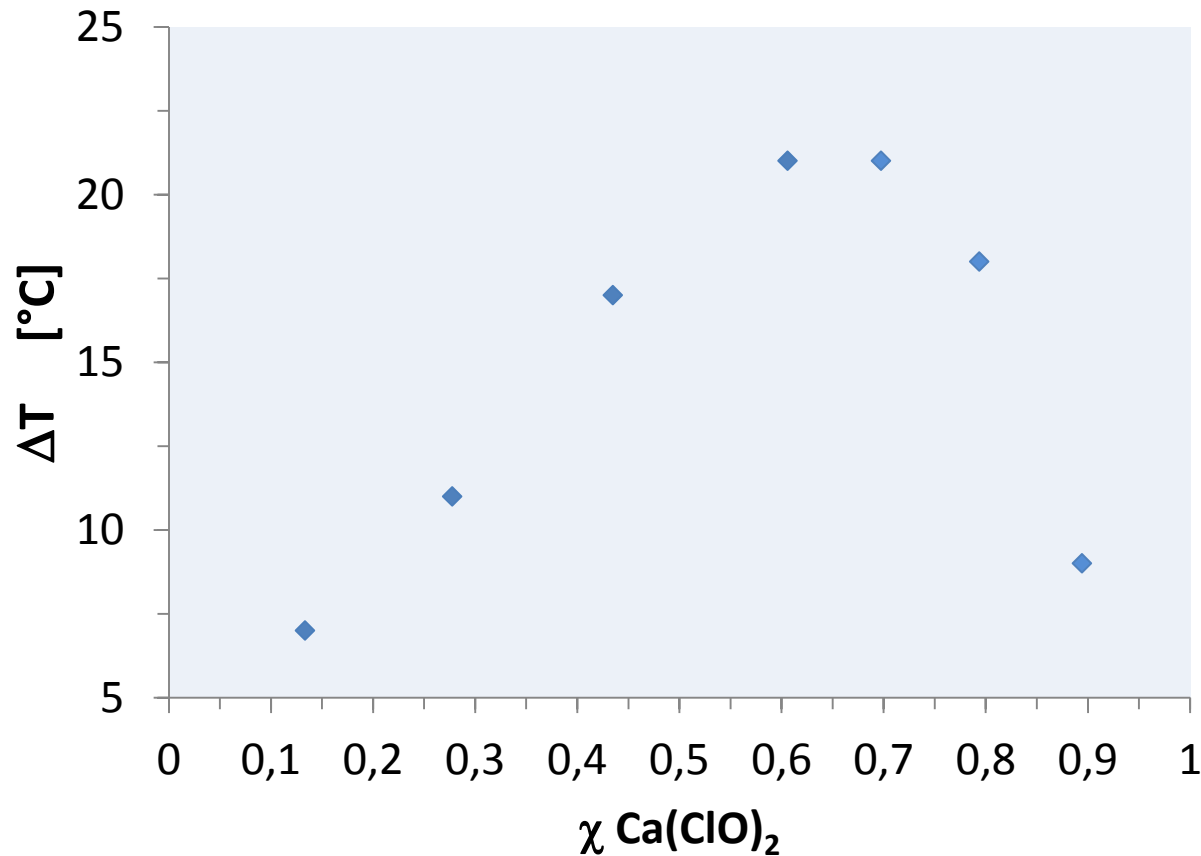
- ✓ Riportare in un grafico il valore della frazione molare dell'ipoclorito di calcio contro la variazione di temperatura osservata

Frazione molare, numero di moli del reagente A su numero di moli totali:

$$\chi_A = \frac{n_{\text{reag. A}}}{n_{\text{reag. A}} + n_{\text{reag. B}}}$$

3. Analisi dei dati

- ✓ Riportare in un grafico il valore della frazione molare dell'ipoclorito di calcio contro la variazione di temperatura osservata



3. Analisi dei dati

- ✓ Riportare in un grafico il valore della frazione molare dell'ipoclorito di calcio contro la variazione di temperatura osservata

