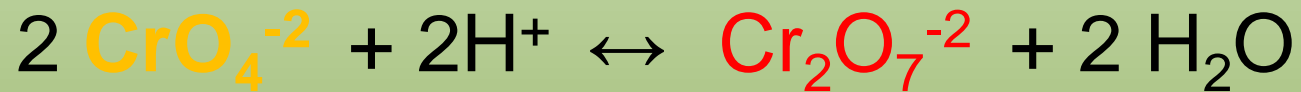


Παράγοντες που επηρεάζουν τη θέση χημικής ισορροπίας

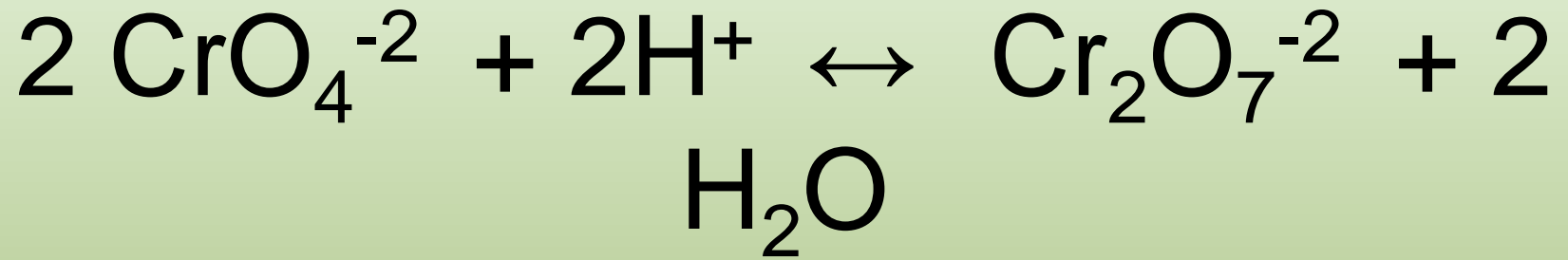
- Συγκέντρωση
- Θερμοκρασία

Μάντζιου Μαρία χημικός

επίδρασης της συγκέντρωσης στη χημική ισορροπία



Στη θέση ισορροπίας το χρώμα που υπερισχύει εξαρτάται από την $[\text{H}^+]$. Έτσι, **αύξηση της $[\text{H}^+]$** μετατοπίζει την ισορροπία **προς τα δεξιά** και το διάλυμα αποκτά ολοένα και πιο έντονο **πορτοκαλλοκόκινο** χρώμα. Αντίθετα, μείωση της $[\text{H}^+]$ ή το ίδιο αύξηση της $[\text{OH}^-]$, οδηγεί τελικά στην επικράτηση του κίτρινου χρώματος, που είναι το χρώμα των χρωμικών ιόντων.



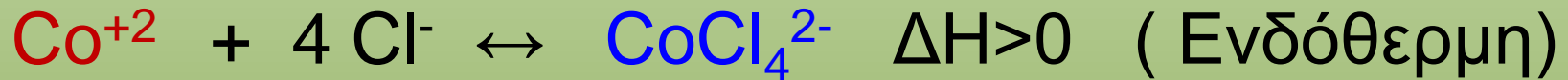
Χημική ισορροπία
μετατοπισμένη αριστερά

Χημική ισορροπία
μετατοπισμένη δεξιά

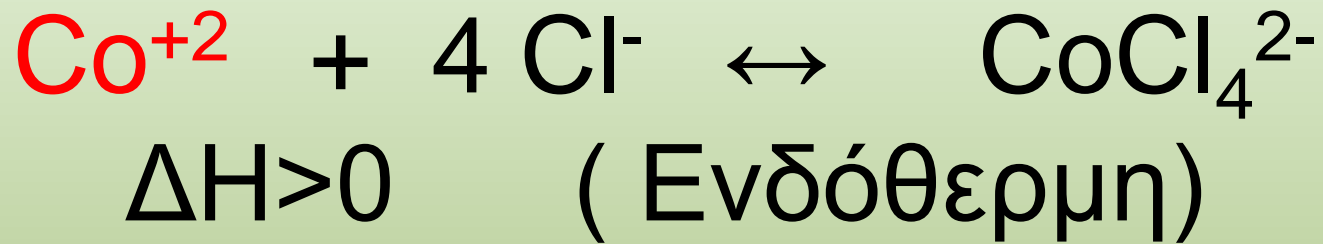




Επίδραση της θερμοκρασίας στη θέση της χημικής ισορροπίας

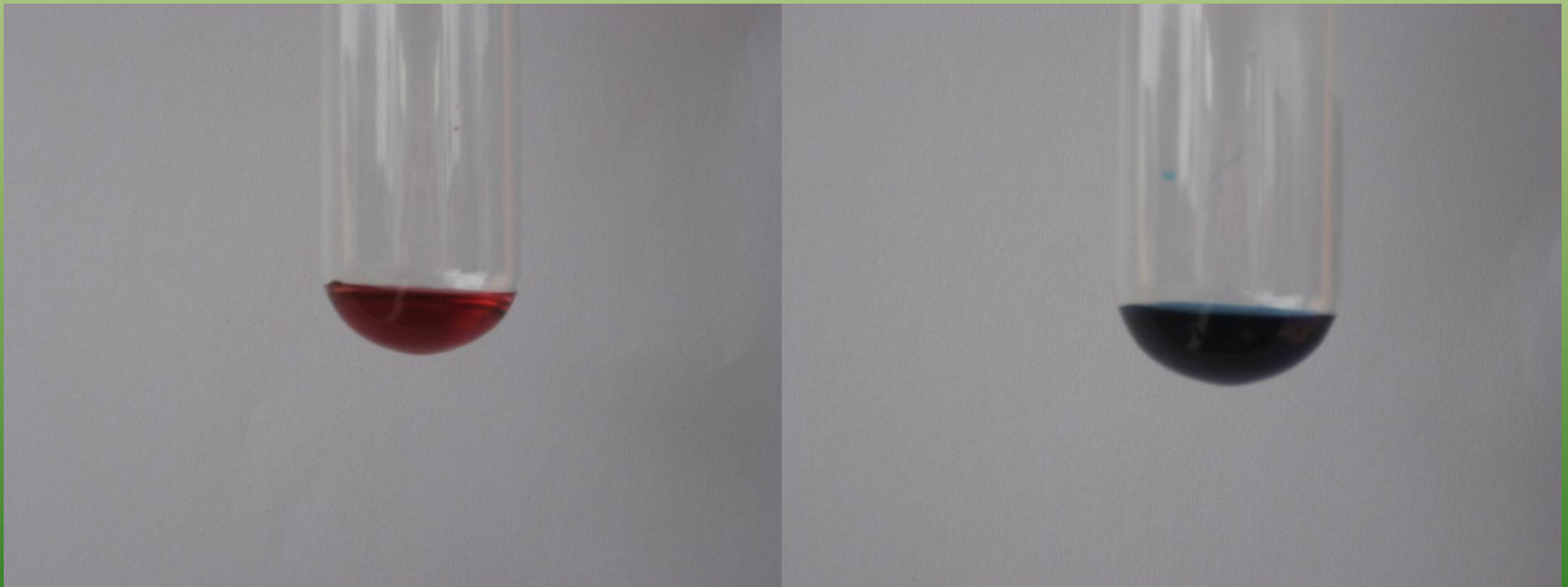


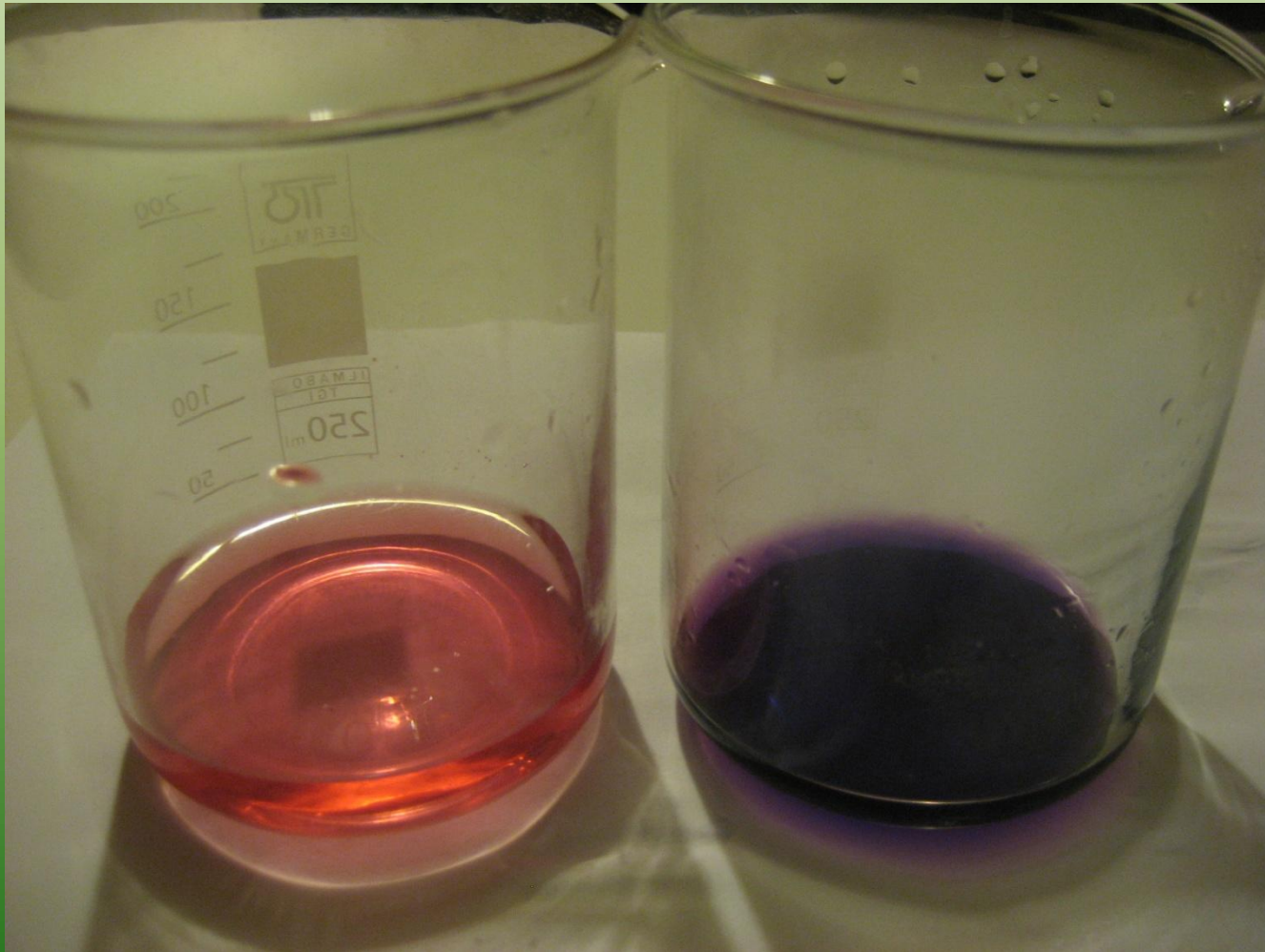
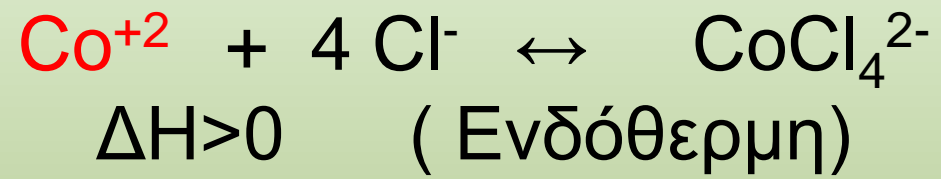
αύξηση της θερμοκρασίας μετατοπίζει την ισορροπία δεξιά με επικράτηση του κυανού χρώματος του συμπλόκου, ενώ με ψύξη θα επικρατεί το κόκκινο χρώμα των ενυδατωμένων ιόντων Co^{2+}



Σε θερμοκρασία δωματίου

Μετά από θέρμανση





- Σ. Λιοδάκη, Δ. Γάκη, Δ. Θεοδωρόπουλου, Π. Θεοδωρόπουλου, Α. Κάλλη: Βιβλίο μαθητή Χημείας Β' Γεν. Λυκείου Θετικής Κατεύθυνσης-ΟΕΒΔ-Αθήνα
- Σ. Λιοδάκη, Δ. Γάκη: Εργαστηριακός οδηγός Χημείας Β' Γεν. Λυκείου Θετικής Κατεύθυνσης-ΟΕΒΔ-Αθήνα
- Σ. Λιοδάκη, Δ. Γάκη: τετράδιο εργαστηρίου χημείας β' λυκείου κατεύθυνσης