**β) Συγκένρωση (C)**

 Αύξηση της συγκέντρωσης κάποιυ αντιδρώντος μετατοπίζει την ισορροπία προς

τα δεξιά (ώστε να μειωθεί συγκέντρωσή του) και αντίστροφα.

 Αύξηση της συγκέντρωσης κάποιυ προϊντος μετατοπίζει την ισορροπία προς τα αριστερά (ώστε να μειωθεί συγκέντρωσή του) και αντίστροφα.

 Αν στην αντίδραση υπάρχουν στερεά τότε η μεταβολή της ποσότητας του στερε- ού δε μετατοπίζει την ισορροπία γιατί η συγκέντρωση των στερεών μένει σταθερή.

 Π.χ.

 Σε κλειστό δοχείο υπάρχει η ισορροπία.

 Ν2(g) + 3H2(g)  2NH3(g) ΔΗ = -90ΚJ
Πώς θα μετατοπιστεί η ισορροπία και ο (α) στις εξής περιπτώσεις:

 α) αύξηση Τ

 β) προσθήκη Η2

 γ) αφαίρεση Ν2

 α) δεξιά εξώθερμη , αριστερά ενδόθερμη

 Αύξηση της Τ ευνοεί την ενδόθερμη (αριστερά) άρα μείωση (α)

 β) Η2 (αντιδρών) άρα μετατ. δεξιά ώστε να μειωθεί η αύξηση

 (αύξηση του α)

 γ) Ν2 (αντιδρών) άρα μετατοπίζεται προς τα αριστερά ώστε να αυξηθεί η μείωση

 (μείωση του α)

 π.χ.

 Σε κλειστό δοχείο και σε σταθερή θερμοκρασία έχει απκατασταθεί η ισορροπία:

 CaCO3(s) ⇌ CaO(s) + O2(g)

 Πως θα μετατοπιστεί η ισορροπία στις εξής μεταβολές:

 α) προσθήκη CaO(s)

 β) αφαίρεση CaCO3(s)

 γ) προσθήκη O2(g).

 δ) η αντίδραση γίνεται σε ανοικτό δοχείο.