**γ.** **Πίεση (P) .**

 Μεταβολή της πίεσης υπό σταθερή Τ.

 Για να μεταβήθεί η ισορροπία θα πρέπει:

 **α)** να υπάρχει ένα τουλάχιστον αέριο

**β)** το άθροισμα των συντελεστων των αντιδρώντων ≠ άθροισμα συντελεστων προϊόντων (κατά την αντίδραση παρατηρείται μεταβολή των mol των αερίων)

1. Ποιες από τις ακόλουθες ισορροπίες δε θα διαταραχθούν αν αυξήσουμε τον όγκο του δοχείου σε σταθερή θερμοκρασία;
α. Ν2(g) + 3H2(g)  2NH3(g)
β. Η2(g) + Ι2(g)  2ΗΙ(g)
γ. CO2(g) + C(s)  2CO(g)
δ. C(s) + O2(g)  CO2(g)
ε. 2ΝΟ(g) + O2(g) 2NO2(g)

 Με μεταβολή της P (μεταβολή του V υπό σταθερή Τ) έχουμε ότι:

 ↓ V  ↑ P μετατόπιση προς τα λιγότερα mol (ώστε να ελαττωθεί η πίεση)

 ↑ V  ↓ P μετατόπιση προς τα λιγότερα mol (ώστε να αυξηθεί η πίεση)

Σχήμα 4.7

 Π.χ.

 Πώς θα μετατοπιστούν οι Χ.Ι. που περιγράφονται στην άσκηση 25 αν ελαττώσου- με τον όγκο του δοχείου υπό σταθερή Τ;

  **Άλλες περιπτώσεις:**

 π.χ.

 α)Σε δοχείο σταθερού V υπάρχει η ισορροπία: Ν2(g) + 3H2(g)  2NH3(g)
Πώς θα μετατοπιστεί η ισορροπία αν προσθέσουμε αδρανές αέριο (ευγ. αέριο)

β) Σε δοχείο μεταβλητός V υπάρχει η ισορροπία: Ν2(g) + 3H2(g)  2NH3(g)
Πώς θα μετατοπιστεί η ισορροπία αν προσθέσουμε αδρανές αέριο (ευγ. αέριο)

 (Δοχείο με έμβολο: σταθ. Πίεση)

 Ν2(g)

 H2(g)

NH3(g)