**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) IMG_256 2NH3(g)  
   β. Η2(g) + Ι2(g) IMG_257 2ΗΙ(g)  
   γ. CO2(g) + C(s) IMG_258 2CO(g)  
   δ. C(s) + O2(g) IMG_259 CO2(g)  
   ε. 2ΝΟ(g) + O2(g) IMG_2602NO2(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) IMG_256 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) IMG_256 2NH3(g)  
Πώς θα μετατοπιστεί η ισορροπία αν προσθέσουμε αδρανές αέριο (ευγ. αέριο)

(Δοχείο με έμβολο: σταθ. Πίεση)

Ν2(g)

H2(g)

NH3(g)