**PLINSKI ZAKONI**

1. **BOYLE MARIOTTOV ZAKON** – T in V, če je T =cost.

**ENAČBA: P1V1=P2V2;** P in V sta obratno sorazmerna.

Večji P  manjši V ~ IZOTERMA

1. **GAY LUSSACOV ZAKON**, P in T, če je V=cost.

**ENAČBA: P1/T1=P2/T2**; P in T sta premosorazmerna.

Večja T  večja P ~ IZOHORA

1. **GAY LUSSACOV ZAKON** – T in V, če je P=cost.

**ENAČBA: V1/V2=T1/T2;** V in T sta premosorazmerna

Večji V  večji T ~ IZOBARA

**Splošna plinska enačba:**

V1P1 = V2P2

T1 T2

**Enačba za gostoto plinov**:

ro = PxM / RxT

PV=m/M x R x T