Nafn:

**1.** Útskýrðu eftir talin atriði/hugtök og sýndu dæmi ef það á við.

Gas ( hvernig er það?)

Þrýstingur

Kelvin skali fyrir hitastig

Alkul

**2.** Notaðu lögmál Boyles P1 \* V1 = P2 \* V2 .

Hver verður þrýstingurinn ef gas er við 2,5 atm þrýsting í 10 lítra rúmmáli og rúmmálið breytist í 15 lítra en engu gasi er hleypt út eða inn og hitastigið er það sama?

P1 = P2 =

V1 = V2 =

**3.** Notaðu lögmál Gay - Lussac P1 / T1 = P2 / T2 .

Hver verður þrýstingurinn ef gas er við 2,0 atm þrýsting við hitastigið 50°C (athuga að breyta í Kelvin) er kælt niður í 0°C og rúmmálið breytist ekki neitt og ekkert gas fer út eða inn.

P1 = P2 =

T1 = T2 =

Nóg í þetta skiptið. Jóhannes