

Nafn:

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

Gas – lofttegund ( hvernig er það?)

Þrýstingur

Kelvin skali fyrir hitastig

Alkul

2. Notaðu lögmál Boyles  $P_1 * V_1 = P_2 * V_2$  .

Hver verður þrýstingurinn ef gas er við 1,5 atm þrýsting í 15 lítra rúmmáli og rúmmálið breytist í 5 lítra en engu gasi er hleypt út eða inn og hitastigið er það sama?

P1 =

P2 =

V1 =

V2 =

3. Notaðu lögmál Gay - Lussac  $P_1 / T_1 = P_2 / T_2$  .

Hver verður þrýstingurinn ef gas er við 1,3 atm þrýsting við hitastigið 80°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 [johannes.arnason@vma.is](mailto:johannes.arnason@vma.is)