

ANASAYFA

OKULUMUZ
HAKKINDA

SUALTI SPORLARI

DOĞA SPORLARI

KURS VE GEZİ
PROGRAMI

FOTO GALERİ

SIKÇA SORULAN
SORULAR

İLANLAR

MALZEME SATIŞ

FAYDALI
BİLGİLERGÖRÜŞ VE
ÖNERİLERİNİZ▶ ARCHIMEDES
KANUNU▶ SUALTINDA
GÖRMEK▶ BAZI
BİRİMLER

▶ TORİÇELİ

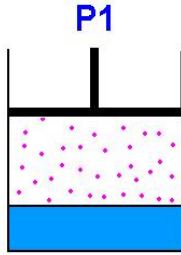
▶ BOYLE-
MARIOTTE▶ CHARLES
KANUNU▶ HENRY
KANUNU▶ DALTON
KANUNU▶ BİLEŞİK
GAZLAR
KANUNU**HENRY KANUNU (GAZ DIFIZYONU)**

Bir sıvının içinde çözünebilecek gaz miktarı o gazın kısmi basıncıyla doğru orantılıdır. Gazın basıncı arttıkça sıvıda eriyen gaz miktarıda artar.

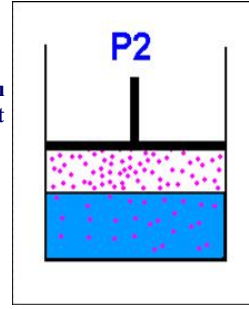


1797-1884

Sıcaklık sabit kalmak koşuluyla bir sıvı içinde eriyen gaz miktarı o gazın kısmi basıncıyla doğru orantılıdır.



İniş esnasında artan gaz basıncına bağlı olarak giderek artan miktarlarda vücut sıvılarında ve vücut dokularında çözünen nitrojenin yükseliş sırasında azalan gaz basıncı nedeni ile atılması gerekir.



Henry kanunu dekomprasyon tablolarının hazırlanmasında kullanılır. Dekomprasyon hastalığı ve çeşitli gaz zehirlenmelerinin yaşanmasının açıklamasının temelidir.

[Sayfayı yazdır...](#)