

11.Sınıf Kimya 2. Dönem 1. Yazılı Soruları

1. Aşağıda verilen ifadelerden doğru olanın "D", yanlış olanın "Y" harfini işaretleyiniz.

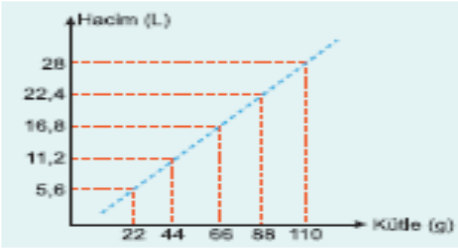
Gazların taneciklerinin yayılma hızları, molekül kütlelerinin kareleriyle doğru orantılıdır.	(D)	(Y)
Bir mol gaz cinsi ne olursa olsun normal koşullar altında 22,4 litre hacim kaplar.	(D)	(Y)
Doğada bulunan gazların hepsi ideal gazdır.	(D)	(Y)
Sabit sıcaklıkta miktarı sabit olan gazın hacmi ile basıncı doğru orantılıdır.	(D)	(Y)
Çözeltilerin donma noktası saf çözücünün donma noktasından daha düşüktür.	(D)	(Y)
Endotermik çözünmede sıcaklık artarsa çözünürlük artar.	(D)	(Y)
Tuzlu su çözeltisinden su buharlaştırırsak daha seyreltik bir çözelti elde ederiz.	(D)	(Y)
Çözeltilerin buhar basıncı saf çözücünün buhar basıncından daha yüksektir.	(D)	(Y)
Basınç ve sıcaklık sabit tutulduğunda gazın hacmi ile mol sayısı doğru orantılıdır.	(D)	(Y)
Çözebileceği maksimum miktarda maddeyi çözmüş olan çözeltilere doymuş çözelti denir.	(D)	(Y)

2. Aşağıda boş bırakılan yerlere uygun ifadeleri yazınız.

Belirli sıcaklıkta bir miktar gazın hacmi iki katına çıkartılınca.....yarıya iner. Kapalı bir kaptaki gazın basıncı.....ile ölçülür. Sabit basınçta, belirli miktar gazın hacmi,.....cinsinden sıcaklıkla doğru orantılıdır. Doymuş bir çözeltiye aynı koşullarda çözünen eklenirse.....olmaz. Bir çözeltilerden su uzaklaştırırsak çözelti daha.....hale gelir.	Manometre Derişik Çözünme Kelvin Basıncı
--	--

3. Sabit hacimli bir kapta 127 °C ta 1 atm basınca sahip SO₂ gazı vardır. Gazın basıncını 3 atm yapmak için sıcaklığın kaç °C olması gerekir?

4.



0 °C sıcaklıkta ve 2 atmosfer basınç altında hacim- kütle grafiği verilen X gazının mol kütlelerini bulunuz.

5.



Şekildeki borunun iki ucundan aynı anda aynı koşullarda H₂ ve O₂ gönderiliyor. Bu iki gaz hangi noktada karşılaşır? (O:16, H:1)

6. 11,6 gram NaCl ün 200 mL suda çözünmesiyle hazırlanan çözeltinin derişimi kaç mol/L'dir? (NaCl:58 g/mol)

7. 0.2 mol H₂SO₄ bileşiği kaç gramdır?(H=1, S=32, O=16 g/mol)

8. 100 mL. suda 9.5 gram MgCl₂ tuzunun çözünmesiyle hazırlanan çözeltideki Mg⁺² ve Cl⁻ iyonları derişimini bulunuz. (MgCl₂ =95 g/mol)

9. 20 gram tuz ve 180 gram su kullanılarak hazırlanan bir çözelti derişimi kütlece % kaç olur?