

.../.../.....

.....-..... ÖĞRETİM YILI/2. DÖNEM
9. SINIF / KİMYA DERSİ / 2. YAZILI

Adı Soyadı :

Numara :

BAŞARILAR ☺

Soru	1	2	3	4	5	6	7	8	9	TOPLAM
Puan	20	10	10	10	10	15	10	10	5	100
Değ.										

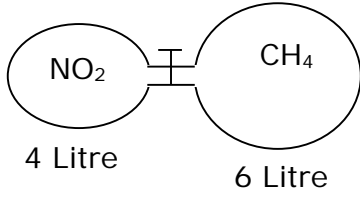
1. Aşağıda verilen değişimlerin fiziksel mi yoksa kimyasal mı olduklarını karşılıklarına yazınız.

- a) Mumun erimesi:
- b) Mumun yanması:
- c) Suyun elektrolizi:
- d) Bakırın elektriği iletmesi:
- e) Naftalinin süblimleşmesi:
- f) Sütten yoğurt eldesi:
- g) Bileşik oluşumu:
- h) Üzümden şarap eldesi:
- i) Gökkuşağı oluşumu:
- j) Tuzlu suyun elektriği iletmesi:

2. Aşağıdaki ifadelerden doğru olanların yanına "D", yanlış olanların yanına "Y" yazınız.

1. Yüzey gerilimi, sıvının akmaya karşı direncidir.
2. Sıcaklık artışı yüzey gerilimini etkilemez.
3. Akıcılığı büyük olan sıvıların, viskozitesi küçüktür.
4. Sıcaklığı artan sıvıların yüzey gerilimi küçülür, viskozitesi artar.
5. Yüzey aktif maddeler yüzey gerilimini düşürür.

3.



Şekilde M musluğu ile birbirinden ayrılmış olan kaplarda bulunan NO₂ gazının basıncı 0,5 atm, CH₄ gazının basıncı 1 atm dir. **Musluk açılıp gazlar karıştığında son basınç kaç atm olur?**

4. Aşağıda verilen madde çiftleri arasındaki etkileşim türlerini karşılıklarına yazınız.

Madde çifti	Etkileşim türü
Na ⁺	

5. Aşağıda verilen dönüşümleri çözümü göstererek yapınız.

a) 0,5 mol H₂O kaç tane molekül içerir?

b) 12,04.10²² tane Fe atomu kaç moldür?

6. Aşağıda verilen basınç çevirmelerini çözümü ile birlikte yazınız.

(1 atm=101325 Pa = 1,01325 Bar)

a) 0,5 atm = Pa

b) 2 atm = cmHg

c) 380 mmHg = atm

d) 30 cmHg = Torr

e) 0,25 atm = Torr

7. 27°C sıcaklıkta 4,1 atm basınç yapan 2,5 mol ideal X gazının hacmi kaç litredir?

8. 27°C'de sabit hacimli bir kaptan 200 mmHg basınç yapan X gazı bulunmaktadır.

Sıcaklık 127°C'ye yükseltildiğinde kaptaki toplam basınç 800 mmHg olduğuna göre, başlangıçtaki X gazı kaç moldür?

9. Aşağıda verilen sıvılar için adhezyon ve kohezyon kuvvetlerinin karşılaştırmasını ve kabı ıslatıp ıslatmadığını altlarına yazınız.



Kuvvetler:>.....

Kabı
.....



.....>.....

.....
.....

KİMYA ÖĞRETMENİ

OKUL MÜDÜRÜ