**2022-2023 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI**

**……………….. ANADOLU LİSESİ**

**9. SINIFLAR KİMYA DERSİ 1.DÖNEM 1.YAZILI SORULARI**

**1.) Aşağıdaki bilgileri doğru “D” veya yanlış “Y” olarak doldurunuz. (10 puan)**

( ) Simyacılar; ısıtma kabı, fırın, imbik gibi araçları kullanmışlardır.

( ) Karbon bileşiklerini inceleyen kimya dalı Anorganik Kimyadır.

( ) Bileşiği oluşturan elementler arasında belirli bir oran vardır.

( ) F2, Cl2, O2 ve H2 bileşik molekülüdür.

( ) Laboratuvarda buluna kimyasal maddelerin tadına ve kokusuna bakılabilir.

( ) Simyacılar değersiz madenleri altına çevirmişlerdir.

( ) Metalürji mühendisi metal ve alaşımların kullanıldığı her alanda çalışabilir.

( ) Petrol ,doğal gaz ve bunlardan elde edilen ürünlerle ilgilenen endüstri alanı petrokimyadır.

( ) Karbon, bor, flor, iyot elementlerinin sembolleri iki harflidir.

( ) Democritus ‘a göre maddeler atom adı verilen bölünemeyen taneciklerden oluşmuştur.

**2.) Aşağıda boş bırakılan yerleri uygun ifadelerle doldurunuz? (10 puan)**

Fizikokimya- H2O– Sönmüş Kireç- Lavorisier– Eczacı–Hava –Kimyasal- Cabir Bin Hayyam – Formik Asit – Element

* Ebubekir er-Razi karıncaları damıtarak ……………………..elde etmiştir.
* Damıtma yöntemini kullanarak tuz ruhu, zaç yağı ve kezzabı elde eden simyacı …………………......dır.
* …………………, maddelerin kimyasal bileşimlerinin niteliğini(kalitatif) ve niceliğini(kantitatif) inceler.
* Aristo’ya göre ........................... elementinin iki temel özelliği sıcak ve ıslaktır.
* …………… yanma olayının günümüzdeki tanımını yapmış ve kütlenin korunumu kanununu ispatlamıştır.
* Ca(OH)2 bileşiğinin halk arasında bilinen yaygın ismi ……………………….dir.
* Su bileşiğinin formülü ……………… dır.
* …………………, doktorlarca düzenlenen reçetelerde yer alan hazır ilaçları hastalara sunan, hazırlanması gerekli ilaçları hazırlayan ve ilaçların geliştirilmesi ile ilgili araştırmalar yapan kişidir.
* Fiziksel ve kimyasal yöntemlerle kendinden daha basit maddelere ayrılamayan saf maddeye ……………. denir.
* Bileşikler kendinden daha basit maddelere ................. yöntemlerle ayrıştırılabilirler.

**3.) Aşağıda verilen olaylarla karşılarındaki kimya disiplinlerini eşleştiriniz.(10 Puan)**

* DNA yapısının incelenmesi(………) a)Fizikokimya
* Boyalar, ilaçlar, petrol ürünleri, patlayıcıların eldesi(…………..) b)Biyokimya
* Fiziksel faktörlerin kimyasal tepkimelere etkilerinin incelenmesi(…………….) c)Polimer kimyası
* Su içerisindeki minerallerin miktarının incelenmesi(…………………) d)Organik kimya
* Plastiklerin kullanım alanlarının incelenmesi (………………) e)Analitik kimya

**4.) Aşağıda formülleri verilen bileşiklerin yaygın adlarını yazınız. (10 Puan)**

-CaO : -HCl : -CH3COOH:

-HCOOH: -KOH :

**5.) Aşağıda isimleri verilen bileşiklerin formüllerini yazınız.(10 Puan)**

-Zaç yağı : -Yemek tuzu : -Amonyak :

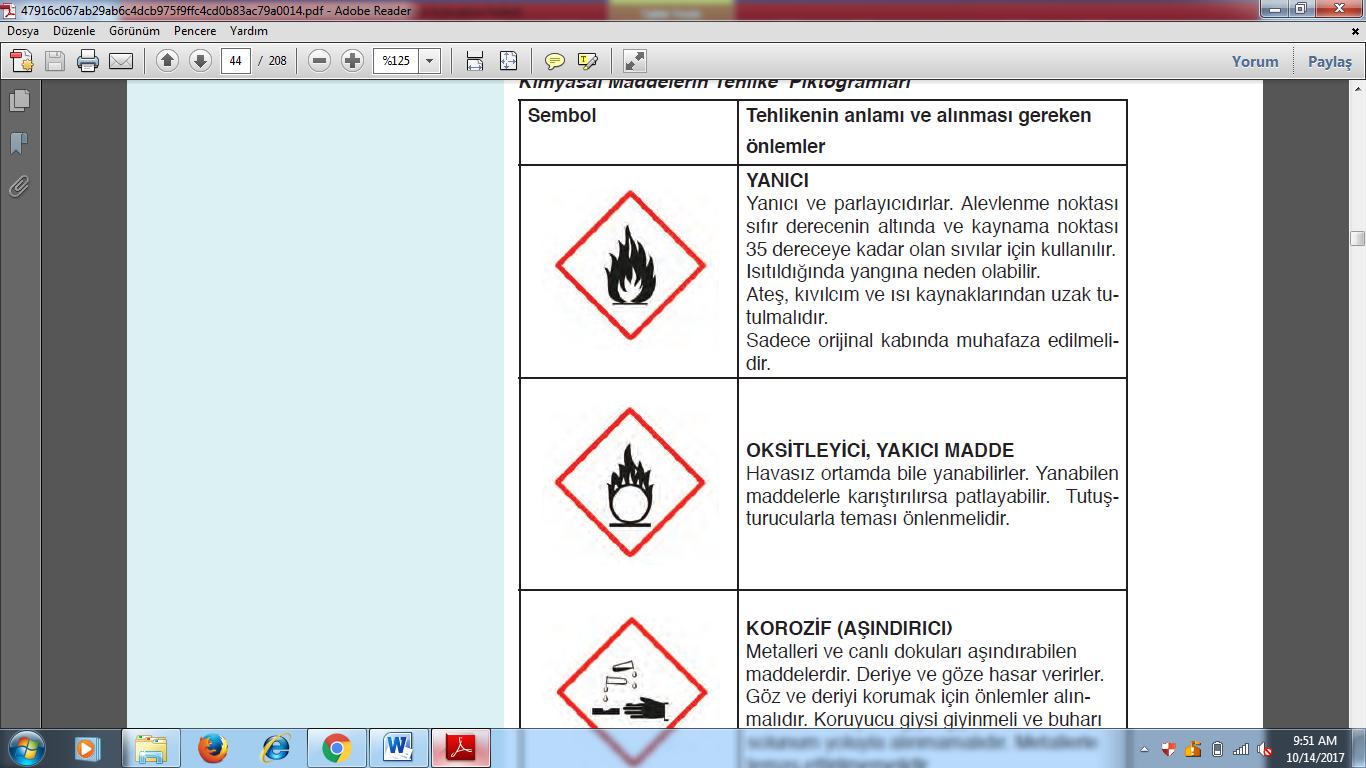
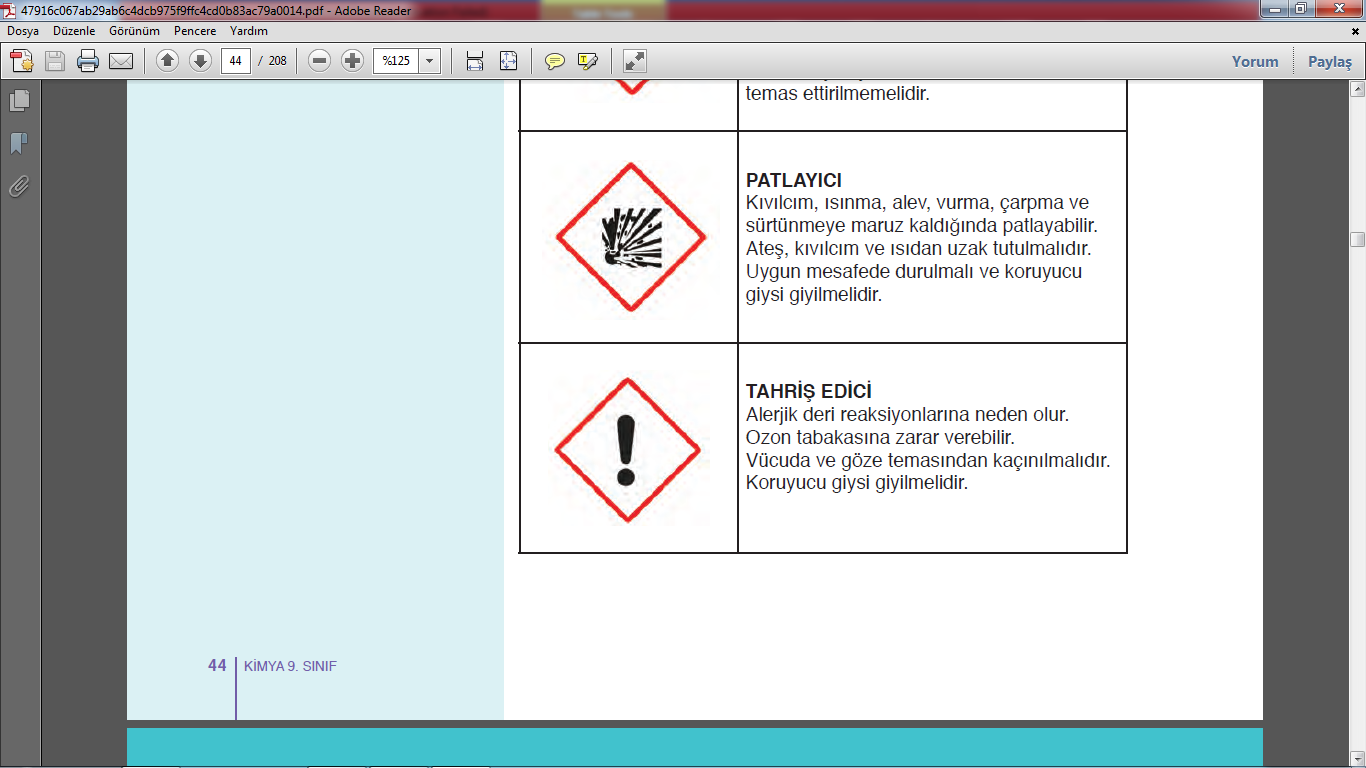
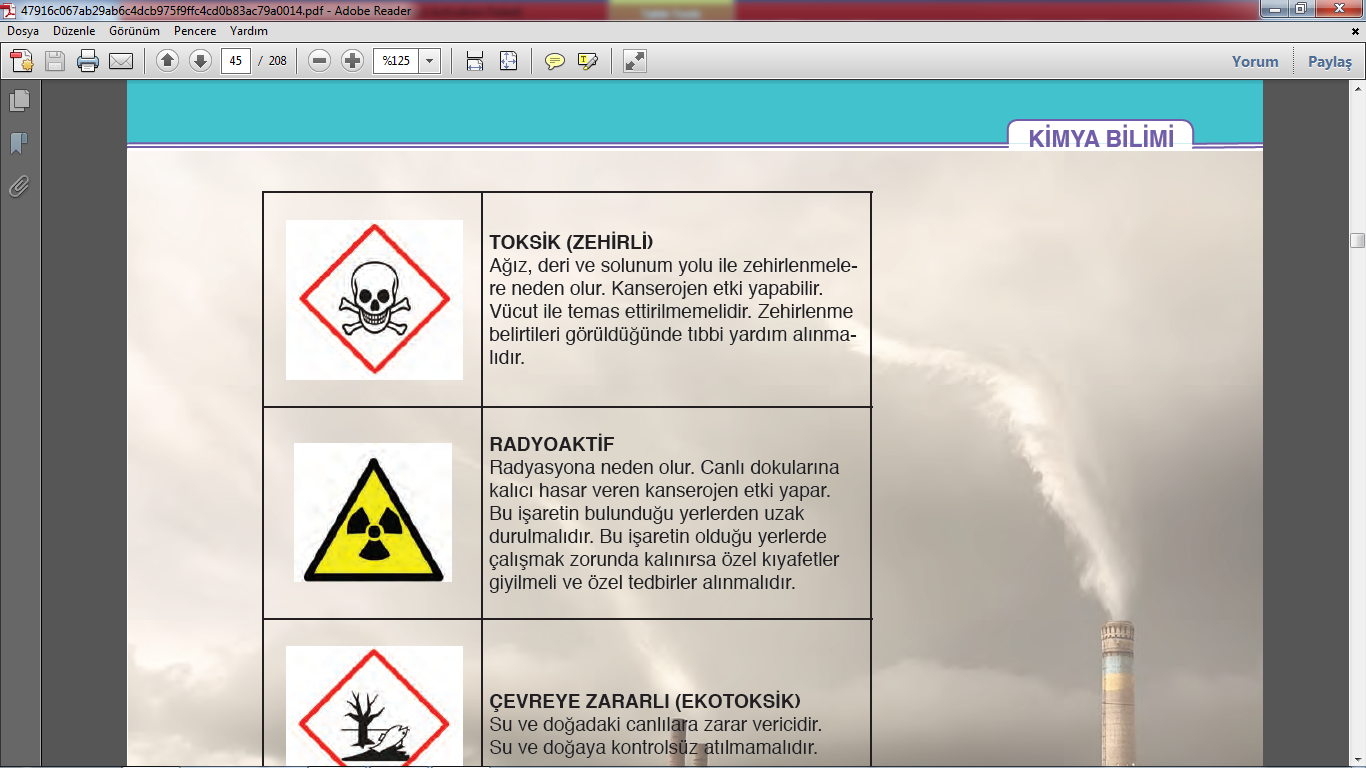
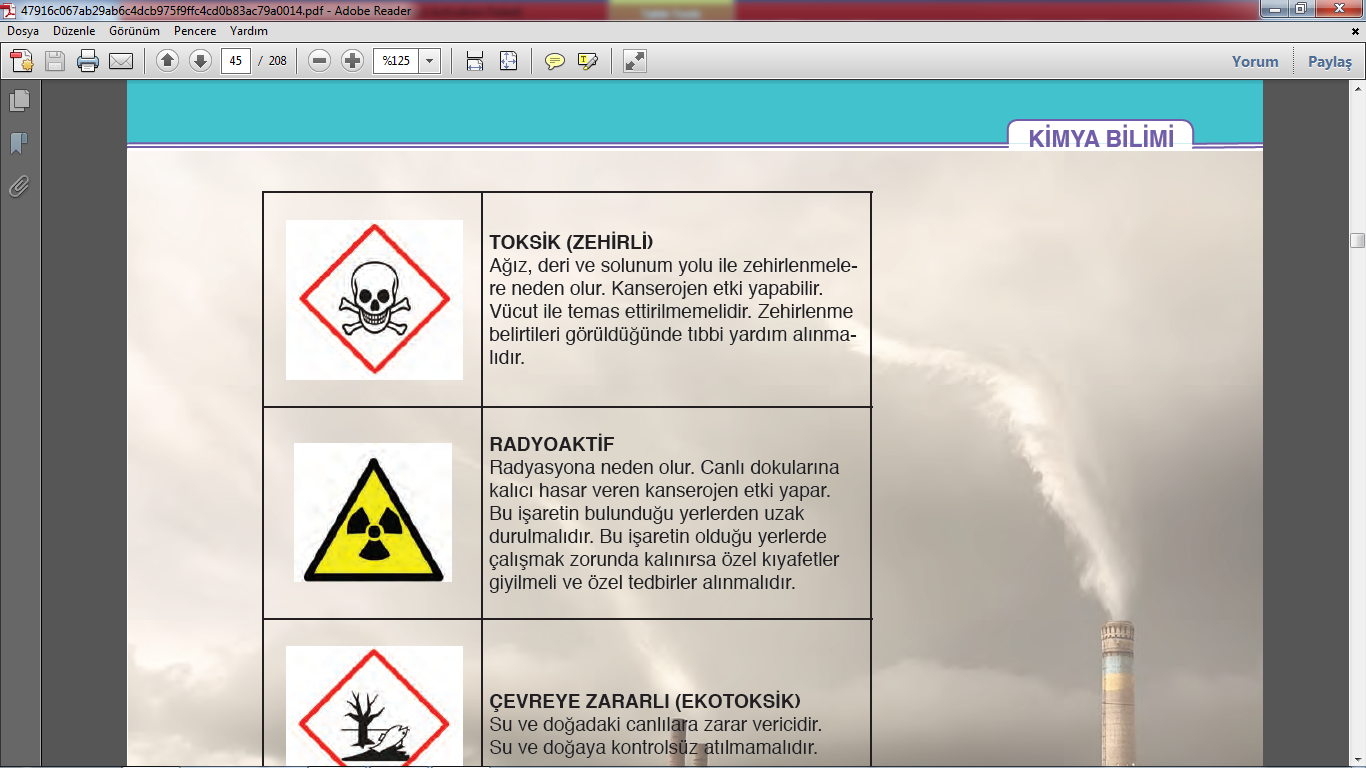
-Kireç taşı : -Kezzap :

**6.) Aşağıda adları verilen elementlerin sembollerini, sembolleri verilen elementlerin ise adlarını yanına yazınız.(10 Puan**)

-Alüminyum : …… -Karbon : ……….. -Demir : ……. -Kükürt : …… -Cıva : ……

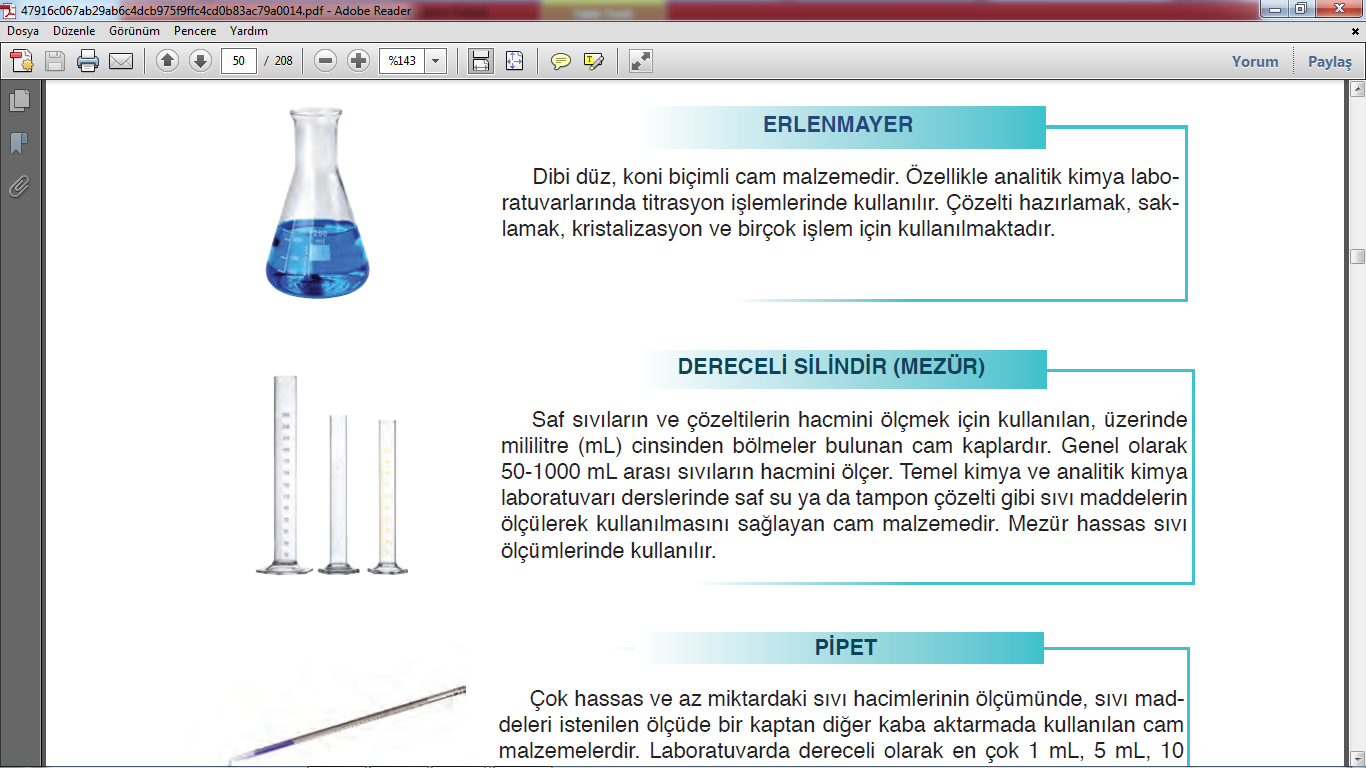
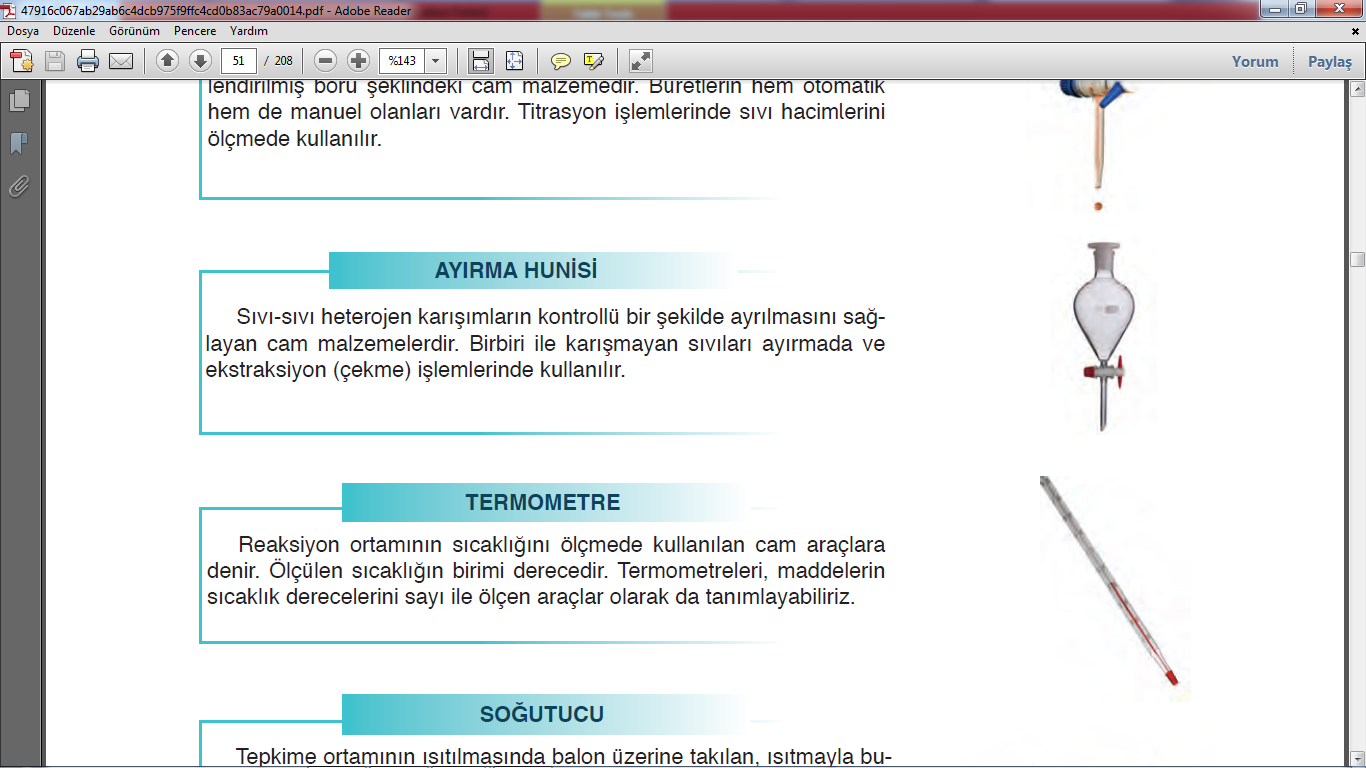
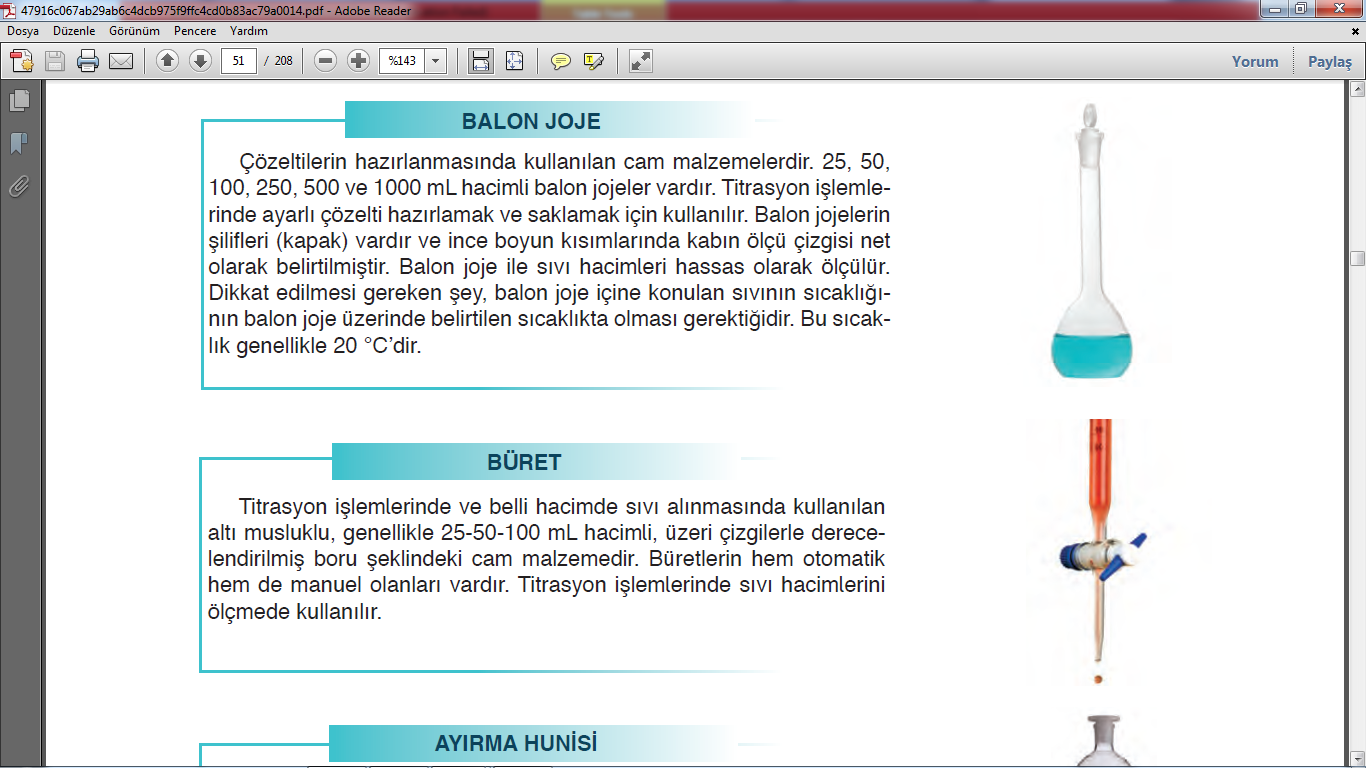
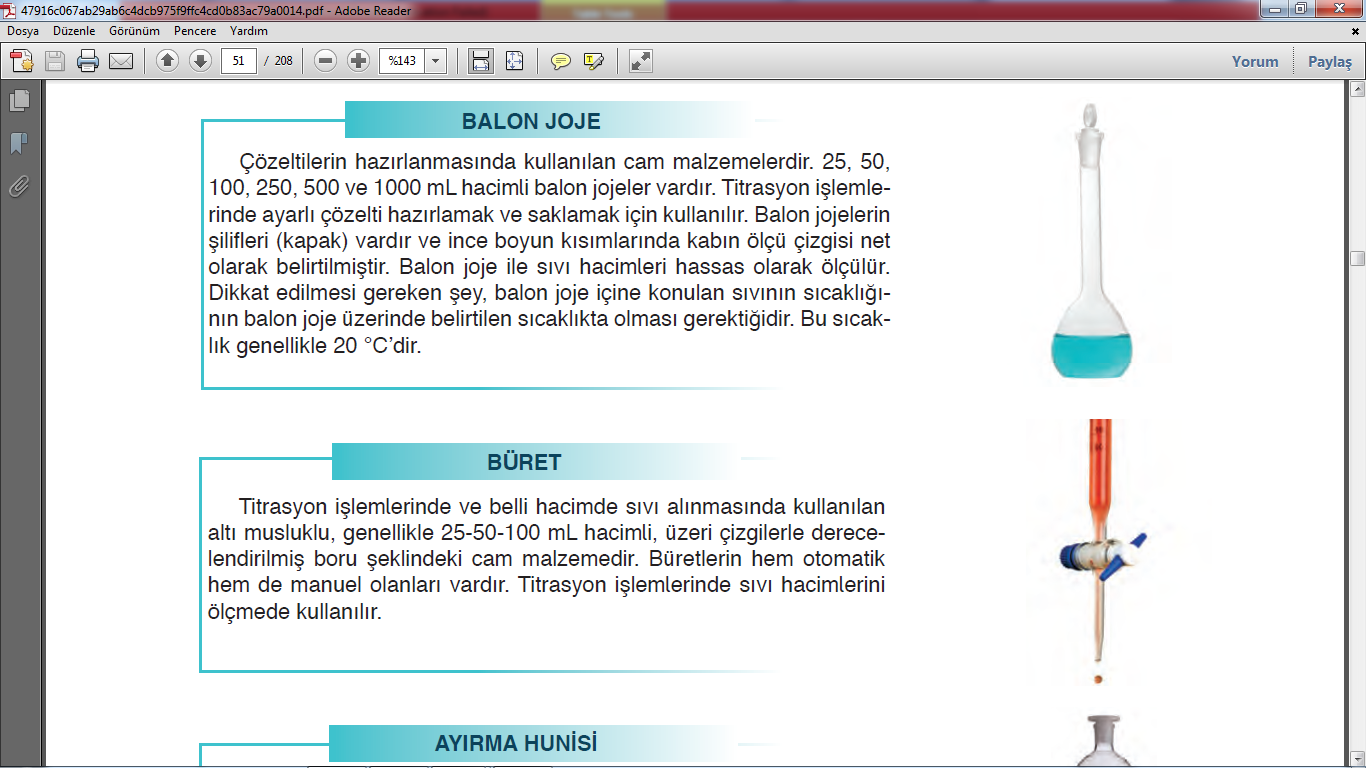
-P : …………... -Ca : …………. -Si : ………. -Cl :…………. -N : ………

**7.) Aşağıda bazı uyarı işaretleri verilmiştir. Bu işaretlerin anlamlarını altlarına yazınız.(10 Puan)**



**............... ................ ............. ............. ............**

**8.) Aşağıda verilen laboratuvar malzemelerinin isimlerini altındaki boşluklara yazınız.(10 Puan)**



............. ................ ............ .............. ................

**9.) Laboratuvarda uyulması gereken güvenlik kurallarından 5 tanesini yazınız.(10 Puan)**

-

-

-

-

-

**10.) Atom Modellerinin isimlerini yazınız.(10 Puan)**

**-**

**-**

**-**

**-**

**-**

Cevaplarınızı kontrol ediniz!

Sınav Süresi: 1 Ders saatidir.

**Başarılar Dilerim.**

**Kimya Öğretmeni Okul Müdürü**