

Saf Maddeler Çalışma Kağıdı

7.Sınıf Saf Maddeler Çalışma Kağıdı PDF **indir**

7.4.2 Saf Maddeler Çalışma Kağıdı.pdf

Doğru-yanlış, eşleştirme ve etkinlikler bulunmaktadır.

Cevap anahtarı **indir**

7.4.2 Saf Maddeler Çalışma Kağıdı Cevap.pdf

Adı Soyadı: _____
Sınıfı: _____ No: _____

7.Sınıf Saf Maddeler Çalışma Kağıdı

A- Aşağıdaki cümleleri doğru ise D, yanlışsa Y ile işaretleyiniz.

- () Saf maddenin içerisinde farklı madde bulunmaz.
- () Saf maddeler element veya bileşik olabilir.
- () Şekerli su saf maddedir.
- () Saf maddelerin belirli bir erime ve kaynama noktaları vardır.
- () Aynı tür atomlardan oluşan saf maddeye element denir.
- () Element içerisinde farklı çeşit modeller vardır.
- () Elementler formülle gösterilir.
- () Elementlere yıldız, kıta, şehir ve ülke isimleri verilmiştir.
- () Karşınlar saf madde değildir.
- () Bor elementi ilaç, yakıt, deterjan yapımında kullanılır.
- () Elementlerin karşın halinde bulunması sonucu bileşik meydana gelir.
- () H_2O suyun formülüdür.
- () Atomlar küme halinde bir arada bulunması sonucu molekül oluşur.
- () Bileşikler elementlerin bir araya gelmesi sonucu oluşan yeni bir maddedir.
- () Bileşik içerisindeki elementler kendi özelliklerini korurlar.
- () Cu, bakır elementinin sembolüdür.
- () Element sembolünün yazımı sırasında ikinci harf büyük yazılabilir.
- () Klor gazı zehirli bir gazdır, sudaki mikropların öldürülmesinde kullanılır.
- () Havada en fazla bulunan element oksijendir.
- () Element sembolleri Latince isimlerinden türetilmiştir.
- () Element isimleri bütün dillerde aynıdır.
- () Vücutumuzda en fazla bulunan element sudur.
- () Alüminyum hafif olması nedeniyle hava taşıtlarında kullanılır.
- () Toprağın yapısında bol miktarda silisyum elementi vardır.
- () Bileşik formülleri bütün dünyada aynı yazılır.

B- Aşağıda verilen elementler ile kullanım alanlarını eşleştiriniz.

Element Adı	Kullanım alanı
1. Neon	a. Floresan lambalarda kullanılır.
2. Klor	b. Reklam tabelalarında kullanılır.
3. Bor	c. Sofra tuzunda bulunur.
4. Alüminyum	d. Suyun yapısında bulunur.
5. Karbon	e. Isıya dayanıklı cam yapımında kullanılır.
6. Argon	f. Mutfak eşyalarında kullanılır.
7. Silisyum	g. Kömür, petrol ve doğalgaz gibi yakıtların yapısında bulunur.
8. Lityum	h. Kumda ve kide bulunur.
9. Sodyum	i. Suların mikroplardan arındırılmasında kullanılır.
10. Hidrojen	j. Pilde ve ilaç yapımında kullanılır.

1. 2. 3. 4. 5. 6. 7. 8. 9. 10.

C- Aşağıda modeli verilen moleküllere ait tabloyu doldurunuz.

Molekül Modeli	Element	Bileşik	Atom Sayısı	Atom Çeşidi

D- Aşağıda modelleri verilen moleküller için soruları cevaplandırınız.

1. Kaç tane element molekülü vardır?
.....
2. Kaç çeşit element molekülü vardır?
.....
3. Kaç tane bileşik molekülü vardır?
.....
4. Kaç çeşit bileşik molekülü vardır?
.....

E- Aşağıda isimleri verilen bileşiklerin formüllerini yazınız.

Bileşik	Formülü
Su	
Karbondioksit	
Amonyak	
Hidroklorik Asit	
Glikoz (Şeker)	
Sülfürik Asit	

F- Aşağıda verilen özellikleri element ve bileşikler için işaretleyiniz.

Özellik	Element	Bileşik
Tek cins atom vardır.		
Saf maddedir.		
Tamamı formülle gösterilir.		
Fiziksel ve kimyasal yolla başka maddeye ayrılmaz.		
Sembolle gösterilir.		
Belirli bir erime ve kaynama noktası vardır.		
Molekül yapda olabilir.		
Elementlerin belirli oranlarda birleşmesi ile oluşur.		
Homojendir.		

G- Aşağıdaki tablodaki boş bırakılan yerleri doldurunuz.

Atom numarası	Element Adı	Sembolü
1		H
	Karbon	
		Na
12		
	Alüminyum	
		Cl
		F
	Azot	
18		
	Berilyum	
		He
8		
	Bor	
3		
		Ne
	Silyum	
15		
		S

H- Aşağıdaki tabloda verilen bileşiklerle ilgili istenilen bilgileri doldurunuz.

Bileşik Formülü	Yapısındaki elementler	Atom çeşidi	Toplam atom sayısı
H ₂ O			
NH ₃			
CO ₂			
NaCl			
HCl			
HNO ₃			
H ₂ SO ₄			
CH ₄			
NaOH			
C ₆ H ₁₂ O ₆			

I- Aşağıda verilen elementlerle ilgili eksik bilgileri doldurunuz.

Element	Sembolü	Kullanıldığı Alan
	Pt	
		Deniz ürünleri ve iyotlu tuzda bulunur.
Bor		
	Hg	
		Pil üretiminde ve mutfak eşyalarında kullanılır.
Gümüş		
	Au	
		Akü yapımında kullanılır.
Demir		
		Isı ve elektrik iletkenliği yüksektir. Mutfak ve süs eşyalarında kullanılır.

Diğer Çalışma Kağıtları için [tıklayınız.](#)