

ETKİNLİK CEVAPLAR

FAZ 01

1. ETKİNLİK 01

20,8 gram

2. ETKİNLİK 02

6,2 g

3. ETKİNLİK 03

2 g

4. ETKİNLİK 04

22 gram

5. ETKİNLİK 05

I, II ve IV

6. ETKİNLİK 06

X → 5 g
Y → 10 g

7. ETKİNLİK 07

Fe → 21 g
O → 9 g

8. ETKİNLİK 08

a) $\frac{m_x}{m_y} = \frac{2}{1}$

b) $m_x = 100$ g
 $m_y = 100$ g

c) 50 g Y

9. ETKİNLİK 09

a: 0,6

b: 0,9

10. ETKİNLİK 10

$\frac{m_x}{m_y} = \frac{2}{5}$

FAZ 02

1. ETKİNLİK 01

$$\frac{1}{2}$$

2. ETKİNLİK 02

$$m = 1$$

3. ETKİNLİK 03

$$m = 3$$

4. ETKİNLİK 04

1. Bileşikler aynı elementlerden oluşmalı.
2. Bileşikler birbirinin katı olmamalı.
3. En fazla 2 cins elementten oluşmalı.

5. ETKİNLİK 05



6. ETKİNLİK 06

$$I. \frac{5}{4}$$

$$II. \frac{3}{4}$$

$$III. \frac{1}{2}$$

$$IV. \frac{1}{4}$$

7. ETKİNLİK 07

3

8. ETKİNLİK 08

6

9. ETKİNLİK 09



10. ETKİNLİK 10

150 tane

11. ETKİNLİK 11

- a. 160 tane
- b. 180 tane
- c. 3 L

12. ETKİNLİK 12

D

PİSA TARZI

1. a ve d

2. "Tepkime öncesi kütleler toplamı, tepkime sonrası kütleler toplamına eşittir."
"Yanma: maddelerin oksijen ile tepkimeye girmesi olaydır."

3. EVET
EVET
EVET

FAZ 03

1. ETKİNLİK 01

- a) 3 mol C atomu
- b) 3N tane C atomu
- c) 5,5 mol H atomu
- d) 5,5 N tane H atomu
- e) 2,75 mol O atomu
- f) 2,75 N tane O atomu

2. ETKİNLİK 02

C

3. ETKİNLİK 03

2a

4. ETKİNLİK 04

35,5

5. ETKİNLİK 05

10,8

6. ETKİNLİK 06

44 g

7. ETKİNLİK 07

- I. $12,04 \cdot 10^{23}$
- II. $12,04 \cdot 10^{23}$
- III. $24,08 \cdot 10^{23}$
- IV. $36,12 \cdot 10^{23}$

8. ETKİNLİK 08

- I. → b
- II. → a
- III. → d
- IV. → c

9. ETKİNLİK 09

- a → 1
- b → 7
- c → $7 \times 6,02 \cdot 10^{23}$
- d → $6,02 \cdot 10^{23}$

10. ETKİNLİK 10

Y. Y. D. Y.

11. ETKİNLİK 11

- a → 0,1
- b → $0,602 \cdot 10^{23}$
- c → $7 \times 6,02 \cdot 10^{23}$
- d → 63

12. ETKİNLİK 12

2 nolu çıkış

FAZ 04

1. ETKİNLİK 01

- I) 9
 II) $4 \times 6,02 \cdot 10^{23}$
 III) 80
 IV) $80 \times 6,02 \cdot 10^{23}$

2. ETKİNLİK 02

4 nolu çıkış

3. ETKİNLİK 03

128

4. ETKİNLİK 04

0,2

5. ETKİNLİK 05

a: 5 b: $5 \times 6,02 \cdot 10^{23}$

6. ETKİNLİK 06

a: 2 b: $2 \times 6,02 \cdot 10^{23}$
 c: 4 d: $4 \times 6,02 \cdot 10^{23}$
 e: 48 f: 12

7. ETKİNLİK 07

a: $\frac{15}{8}$ b: 7,5

8. ETKİNLİK 08

X_2Y

9. ETKİNLİK 09

1. Hangi elementlerden oluştuğu
2. Elementlerin molce birleşme oranı
3. Bileşiğin mol kütlesi
4. Kütlece birleşme oranı
5. Bileşikteki elementlerin mol sayısı

10. ETKİNLİK 10

0,7

11. ETKİNLİK 11

1-D 2-D 3-D 4-D 5-Y

12. ETKİNLİK 12

- a) D
 b) D
 c) Y
 d) Y
 e) D

PİSA TARZI

1. Pirinç dolu ölçü kabın kütlesinden boş ölçü kabının kütlesi çıkarılır.

$$6,25 - 2,25 = 4 \text{ olur.}$$

Oran orantıdan bir çuvaldaki pirinç sayısı bulunur.

2. 10^7 tane pirinç3. 1 çuval 10^7 tane alırsa

X $6,2 \cdot 10^{23}$ tane

$$X = 6,02 \cdot 10^{16} \text{ tane çuval dolar}$$

FAZ 05

1. ETKİNLİK 01

Yanıcı madde
Yakıcı madde
Tutuşma sıcaklığı

2. ETKİNLİK 02

I → c
II → a
III → b

3. ETKİNLİK 03

I. D
II. D
III. Y
IV. D
V. $C_2H_5OH + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 + 3H_2O$

4. ETKİNLİK 04

a) C ve H
b) Yanma
c) Homojendir

5. ETKİNLİK 05

D - Y - D - Y - D - D - D - D - Y

6. ETKİNLİK 06

I, III, IV

7. ETKİNLİK 07

I, II, III, V

8. ETKİNLİK 08

a) $PbS(k) + 2NaNO_3(suda)$
b) $AlBr_3(k) + 2KCl(suda)$
c) $FeCO_3(k) + 2NaNO_3(suda)$
d) $CuBr_2(k) + 2NaNO_3(suda)$

9. ETKİNLİK 09

2 nolu çıkış

10. ETKİNLİK 10

I. d II. b III. a IV. c

11. ETKİNLİK 11

a) $NH_4Cl(g) \Rightarrow$ asit - baz tepkimesi
b) $K_2SO_4 + 2H_2O \Rightarrow$ nötralleşme tepkimesi
c) $Ag_2SO_4(k) + 2NaNO_3(suda) \Rightarrow$ çözünme - çökelme tepkimesi
d) $(CH_3COO)_2Ca + 2H_2O \Rightarrow$ nötralleşme tepkimesi

12. ETKİNLİK 12

a) Asit – Baz tepkimesi iyon denklemi
b) $Pb^{+2}(suda) + I^-(suda) \rightarrow PbI_2(k)$ seyirci iyonları NO_3^-, K^+

FAZ 06

1. ETKİNLİK 01

4,48 Litre

2. ETKİNLİK 02

a) 0,1

b) 1,2

3. ETKİNLİK 03

68 g

4. ETKİNLİK 04

24

5. ETKİNLİK 05

$$n_{\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3} = 0,2$$

$$n_{\text{H}_2} = 13,44 \text{ L}$$

6. ETKİNLİK 06

N₂

7. ETKİNLİK 07

O₂, 14,4g

8. ETKİNLİK 08

I ve II doğrudur.

9. ETKİNLİK 09

a. 0,4 g

b) 12,2 g

c) CS₂

10. ETKİNLİK 10

3,84 g O₂ artar.

Sınırlayıcı bileşen Fe'dir.

11. ETKİNLİK 11

a. 0,4 mol CO₂ 0,3 mol H₂O

b) Yok

FAZ 07

1. ETKİNLİK 01
%80
2. ETKİNLİK 02
50 g
3. ETKİNLİK 03
20 L
4. ETKİNLİK 04
32 g/mol
5. ETKİNLİK 05
0,1 mol
6. ETKİNLİK 06
4,5 mol
7. ETKİNLİK 07
270g
8. ETKİNLİK 08
33,6 L
9. ETKİNLİK 09
0,06 mol
10. ETKİNLİK 10
 $\frac{15}{8} \cdot 22,4$

PİSA TARZI

1. A (Enerji politikaları Türkiye'yi zehirliyor.)
2. HAYIR / EVET / EVET / EVET
3. Yenilenebilir enerji kaynaklarının payı artırılmalı Gereksiz ürün kullanımı ve tüketiminden kaçınılmalı Araç kullanımına dikkat edilmeli.

FAZ 08

1. ETKİNLİK 01
I. Saf maddeler
II. Karışımlar
III. Elementler
IV. Bileşikler
V. Homojen
VI. Heterojen
2. ETKİNLİK 02
A) Çözelti
B) Çözücü
C) Çözünen
D) Çözücü
E) Alaşım
3. ETKİNLİK 03
1. b
2. a
3. b
4. a
5. c
4. ETKİNLİK 04
a) (D)
b) (Y)
c) (D)
d) (Y)
e) (D)
5. ETKİNLİK 05

Homojen Karışımları

1. Şeffaftır.
2. Tek fazlıdır.
3. Dağılım tanecikler 1 nm'den küçüktür
4. Her yerinde aynı özelliği gösterir.

Heterojen Karışımlar

1. Bulanıktır.
2. Birden çok faz içerir.
3. Dağılım tanecikler 1 nm'den büyüktür.
4. Her yerinde aynı özelliği göstermez.

6. ETKİNLİK 06

- I. Adi Karışım
- II. Emülsiyon
- III. Süspansiyon
- IV. Aerosol
- V. Kolloidal

7. ETKİNLİK 07

- A) Emülsiyon
- B) Kolloitler
- C) Doymuş
- D) Elektrolit
- E) Aerosol

8. ETKİNLİK 08

1 → b, 2 → a, 3 → d, 4 → e, 5 → c

9. ETKİNLİK 09

- a) Heterojen
- b) Heterojen
- c) Heterojen
- d) Homojen
- e) Homojen
- f) Heterojen
- g) Heterojen

10. ETKİNLİK 10

I, III ve V

PİSA TARZI

1. Yağ moleküllerini daha küçük parçalara ayırırlar. bu gerçekleşirken sabun molekülünün kutuplu ucu (Na^+ ve K^+) su ile etkileşerek suda çözünür. Kutupsuz ucu ise yağ ile etkileşerek yağ molekülünün parçalar ve suda dağılır.
2. Kabartma tozu ile dikkatlice ancak daha uzun sürede uygulanıp temizlenebilir.
3. EVET
EVET
HAYIR

FAZ 09

1. ETKİNLİK 01

a) D b) Y c) D d) Y e) Y

2. ETKİNLİK 02

5

3. ETKİNLİK 03

HCl - NH_3

NaCl - H_2O

HF - H_2O

CH_4 - CO_2

4. ETKİNLİK 04

- a) Moleküler
- b) İyonel
- c) İyonel
- d) Moleküler
- e) İyonel

5. ETKİNLİK 05

b, c, e

6. ETKİNLİK 06

A, B, C

7. ETKİNLİK 07

Polar	Apolar
HCl	O_2
HI	N_2
HBr	Br_2
H_2O	F_2
CH_3OH	CCl_4
$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	CH_4
	CO_2

FAZ 10

1. ETKİNLİK 01

- a) Derişik çözeltili
- b) Seyreltilik çözeltili
- c) derişim yada konsantrasyon
- d) Çözünürlük

2. ETKİNLİK 02

100g

3. ETKİNLİK 03

$$\frac{100}{6}$$

4. ETKİNLİK 04

90g

5. ETKİNLİK 05

50g

6. ETKİNLİK 06

- A) 80 g
- B) 120 g
- C) 200 g

7. ETKİNLİK 07

- A) Derişik
- B) Seyreltilik
- C) Derişik
- D) Seyreltilik

8. ETKİNLİK 08

%12,5

9. ETKİNLİK 09

I, II ve IV

10. ETKİNLİK 10

III > I > II

11. ETKİNLİK 11

- a. 180 g
- b. 293,7 g

12. ETKİNLİK 12

- a. 250 g
- b. 250 g

FAZ 11

1. ETKİNLİK 01

$$\% \frac{270}{8}$$

2. ETKİNLİK 02

125 g

3. ETKİNLİK 03

%20

4. ETKİNLİK 04

%70

5. ETKİNLİK 05

440 mL

6. ETKİNLİK 06

200 mL

7. ETKİNLİK 07

$25 \cdot 10^{-4}$ g

8. ETKİNLİK 08

$$\frac{34}{7}$$

9. ETKİNLİK 09

a) ppm

10. ETKİNLİK 10

$$\frac{10}{9}$$

11. ETKİNLİK 11

40 ppm

FAZ 12

1. ETKİNLİK 01

Kaynama noktası
Donma noktası

2. ETKİNLİK 02

III > II > I

3. ETKİNLİK 03

I > II > III

4. ETKİNLİK 04

- Kışın yollara tuz serilmesi
- Motor soğutma sistemine antifiriz konulması
- Deniz suyundan içme suyu eldesi

5. ETKİNLİK 05

- Azalır
- Değişmez
- Artar
- Değişmez

6. ETKİNLİK 06

$\text{NaCl} < \text{MgCl}_2 < \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

7. ETKİNLİK 07

- osmoz
- ters osmoz
- derişik
- osmotik basınç

8. ETKİNLİK 08

- B
- A
- C

9. ETKİNLİK 09

- Hücre su alarak şişer.
- İzotonik serum verilmelidir.

10. ETKİNLİK 10

- I. D II. Y III. D IV. Y

11. ETKİNLİK 11

I. ve II. bölmede sıvı seviyesi alçalır, II. bölmede yükselir.

12. ETKİNLİK 12

- Su artımında ve sertlik gidermede
- Konsantre meyve suyu üretiminde

FAZ 13

1. ETKİNLİK 01

<u>Tanecik boyutu farkı</u>	<u>Yoğunluk farkı</u>
→ Eleme	→ Ayırma Hunisi
→ Süzme	→ Flotasyon
→ Ayıklama	→ Savurma
	→ Aktarma

2. ETKİNLİK 02

- I → b
II → c
III → d
IV → a

3. ETKİNLİK 03

- I. Ayıklama
II. Eleme
III. Yüzdürme
IV. Süzme

4. ETKİNLİK 04

- I, II, V

5. ETKİNLİK 05

- Su arıtımında ağır metallerin uzaklaştırılmasında
- Atık sularda fosfatyonlarının arıtılmasında
- Laboratuvarlarda kan tahlillerinde

6. ETKİNLİK 06

- I. Katı - Katı
II. Katı - Katı
III. Katı - Sıvı
IV. Katı - Sıvı
V. Katı - Sıvı
VI. Sıvı - Sıvı

7. ETKİNLİK 07

<u>Çözünürlük farkı</u>	<u>Kaynama noktaları farkı</u>
→ Kristallendirme	→ Basit damıtma
→ Ayrımsal kristallendirme	→ Ayrımsal damıtma
→ Özütleme (Ekstraksiyon)	→ Buharlaştırma

8. ETKİNLİK 08

- a. D b. D c. D d. Y e. Y

9. ETKİNLİK 09

- I → b
II → c
III → a

10. ETKİNLİK 10

Basit damıtma

Katı - sıvı homojen karışımları ayırmak için kullanılır.

Kaynama noktaları arasındaki farkı 40°C nin üzerinde olan karışımların ayırmada kullanılır.

Ayrımsal damıtma

Sıvı-sıvı homojen karışımları ayırmak kullanılır.

Kaynama noktaları arasındaki farkı 40°C nin altında olduğu karışımları ayırmada kullanılır.

11. ETKİNLİK 11

- a) Buharlaştırılma
b) Basit damıtma

12. ETKİNLİK 12

- I. → Tuz - karabiber
II. → Tuzlu su
III. → Fe - Sn tozu karışımı
IV. → Şekerli su
V. → Şeker pancarından şeker eldesi

FAZ 14

1. ETKİNLİK 01

- A) Pembe
- B) Pembe
- C) Yeşil
- D) Pembe
- E) Yeşil
- F) Yeşil

2. ETKİNLİK 02

I, III

3. ETKİNLİK 03

1 nolu çıkış

4. ETKİNLİK 04

İndikatör	Asidik Ortam	Bazik ortam
Metil oranj	Kırmızı	Sarı
Fenolftalein	Renksiz	Pembe
Turnusol	Kırmızı	Mavi

5. ETKİNLİK 05

- Suyun H^+ iyon derişimin artırırılar.
- Sulu çözeltileri elektrięi iletir.
- Tatları ekşidir.
- Turnusol kağının rengini maviden kırmızıya çevirirler.
- 25°de pH değeri 7 den küçüktür.
- Aşındırıcı tahriş edici ve yakıcıdırılar.

6. ETKİNLİK 06

D

7. ETKİNLİK 07

- $H^+(suda) + Cl^-(suda)$
- $2H^+(suda) + SO_4^{2-}$
- $3H^+(suda) + SO_4^{3-}(suda)$
- $Na^+(suda) + OH^-(suda)$

8. ETKİNLİK 08

Asit: HCl, HBr, H_2SO_4 , HNO_3 , CH_3COOH , H_3PO_4
 Baz: NaOH, $Mg(OH)_2$, NH_3 , KOH

9. ETKİNLİK 09

Asit	Bazik	Nötr
CO_2 , SO_2	Na_2O , K_2O	CO , N_2O
NO_2 , N_2O_5	MgO	NO
Cl_2O_7	Fe_2O_3	

10. ETKİNLİK 10

A) Y B) Y C) D D) D E) Y F) D

11. ETKİNLİK 11

D, E

12. ETKİNLİK 12

B

FAZ 15

1. ETKİNLİK 01

- A) Hidroklorik asit
- B) Hidroflorik asit
- C) Nitrik asit
- D) Sülfürik asit
- E) Karbonik asit
- F) Fosforik asit
- G) Asetik asit

2. ETKİNLİK 02

- A) NaOH
- B) KOH
- C) Ca(OH)₂
- D) Mg(OH)₂
- E) Ba(OH)₂
- F) NH₃

3. ETKİNLİK 03

	pH değeri	H ⁺ ve OH ⁻
Asidik	pH < 7	H ⁺ > OH ⁻
Bazik	pH > 7	H ⁺ > OH ⁻
Nötr	pH = 7	H ⁺ = OH ⁻

4. ETKİNLİK 04

- a) → II
- b) → I
- c) → III
- d) → IV

5. ETKİNLİK 05

- 1. Kuvvetli asit
- 2. Kuvvetli baz
- 3. Asit oksit
- 4. Bazik oksit
- 5. Zayıf baz
- 6. Zayıf asit

6. ETKİNLİK 06

- I. Bazik
- II. Asidik
- III. Nötr
- IV. Asidik

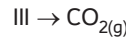
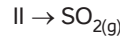
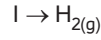
7. ETKİNLİK 07

- a) Titrasyon
- b) Yarı soy metaller
- c) Soy metaller
- d) Aktif metaller

8. ETKİNLİK 08

- 1. b
- 2. a
- 3. e
- 4. c
- 5. d

9. ETKİNLİK 09



IV, V → Tepkimeye girmez.

10. ETKİNLİK 10

b → (NO₂) ve c → (CO₂)

11. ETKİNLİK 11

Aktif Metaller: Li, Na, K, Fe, Mg, Ca

Amfoter Metaller: Zn, Cr, Al, Sn, Pb, Be

Yarı Soy Metaller: Cu, Ag, Hg

Soy Metaller: Au, Pt

12. ETKİNLİK 12

1 nolu çıkış

FAZ 16

1. ETKİNLİK 01

H_3PO_4 : Fosforik asit (Asit)

H_2SO_4 : Sülfirik asit (Asit)

HCl: Hidroklorik asit (Asit)

HNO_3 : Nitrik asit (Asit)

NH_3 : Amonyak (Baz)

NaOH: Sodyum hidroksit (Baz)

CH_3COOH : Asetik asit (Asit)

KOH: Potasyum hidroksit (Baz)

$Ca(OH)_2$: Kalsiyum hidroksit (Baz)

2. ETKİNLİK 02

Fosil yakıtların yanması sonucu, açığa çıkan CO_2 , SO_2 ve NO_2 gibi gazlar havadaki su buharıyla tepkimeye girerek asit yağmurlarının oluşumuna sebep olurlar. Asit yağmurları, bitki örtüsüne, toprağa ve suda yaşayan canlılara, tarihi eserlere, otomobil boyalarına zarar verir.

3. ETKİNLİK 03

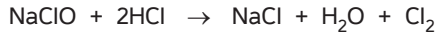
I, II, IV, VI, VII

4. ETKİNLİK 04

- Eldiven, gözlük, maske kullanılmalı
- Güvenlik uyarılarına dikkat edilmeli
- Bol miktarda kullanımdan kaçınılmalı
- Rastgele birbirleriyle karıştırılmamalı

5. ETKİNLİK 05

Çamaşır suyu ($NaClO$) ve tuz ruhu (HCl) karıştırıldığında zehirli olan $Cl_{2(g)}$ açığa çıkar.



Bu gazın solunması solunum hastalıklarına ve ölümlere yol açar.

6. ETKİNLİK 06

D, D, Y, Y, Y

7. ETKİNLİK 07

a, c, d

8. ETKİNLİK 08

a → IV, b → I, c → III, d → V, e → II

FAZ 17

1. ETKİNLİK 01

Yaygın adı: Tuz

Formülü: NaCl

Özelliği: Nötr tuz.

Kullanım alanları: Sabun, Sanayi

Yemeklerde

Metalurjide

Tekstil ve deri sanayinde

Et ve balıkları saklama

Suların yumuşatılmasında

2. ETKİNLİK 02

I → c II → d III → b IV → a

3. ETKİNLİK 03

I → D II → Y III → D IV → Y V → D

4. ETKİNLİK 04

Sodyum karbonat (Na_2CO_3) bazik özelliktedir. Yağlı kıyafetler temizlenmesi baz yağlarla reaksiyona girerek sabun oluşturur. Oluşan sabun suyla çözünerek kir ortamdan uzaklaştırılmış olur.

5. ETKİNLİK 05

Yaygın adı: Kireç taşı

Formülü: CaCO_3

Özelliği: Nötr tuz

Kullanım alanı:

- inşaat sanayinde
- Mermer olarak
- Demir çelik sanayinde
- Tebeşir üretiminde
- Kağıt imalatında
- Cam ve seramik üretiminde
- İlaç sanayinde
- Hazır gıdalarda

6. ETKİNLİK 06

I → b II → c III → a IV → b

7. ETKİNLİK 07

3 nolu çıkış

8. ETKİNLİK 08

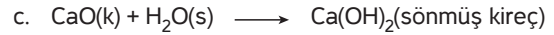
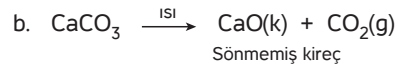
I → D II → D III → Y IV → Y

9. ETKİNLİK 09

- Kabartma tozu yapımında
- Boya fabrikalarında mordan olarak
- İçme sularının arıtımında
- Yangın söndürücülerde
- Kanın pıhtılaşmasında
- Mikrop öldürücü olarak kullanılır.

10. ETKİNLİK 10

a. Bazik tuz.



d. Tebeşir üretimi

Baskı yazı imalatı

Cam seramik

Plastik ve boyalarda

Tarımda

Hazır gıdalarda

FAZ 18

1. ETKİNLİK 01

- Polar
- Hidrofil
- Apolar
- Hidrofob

2. ETKİNLİK 02

- I. Sodyum stearat
- II. Katı Sabun
- III. Kuyruk (Hidrofob)
- IV. baş (Hidrofil)

3. ETKİNLİK 03

- I. → c
- II. → b
- III. → a

4. ETKİNLİK 04

Sabun
Doğaldır. Yağdan yapılır.
Çevreye zararı az
Sert sularda temizleme özelliği azdır.
Sıcak suda daha iyi temizler
Tüm kirlere etki etmez.
Deterjan
Petrol türevidir.
Çevreye zararlı
Sert ve yumuşak sularda temizleme özelliği var
Sıcak ve soğuk suda temizlik yapar
Tüm kirlere etki eder.

5. ETKİNLİK 05

- 01 → Polietilen teraftalat
- 02 → Yüksek yoğunluklu polietilen
- 03 → Polivinil klorür
- 04 → Düşük yoğunluklu polietilen
- 05 → Polipropilen
- 06 → Polistiren
- 07 → Plastik (Diğer)

6. ETKİNLİK 06

- I. PE
- II. TEFLON
- III. PVC
- IV. PS
- V. PET

7. ETKİNLİK 07

- I. → d
- II. → e
- III. → c
- IV. → a
- V. → b

8. ETKİNLİK 08

Boyalar
Nemlendiriciler
Parfümler
Çözücüler
Antimikrobiyal maddeler

9. ETKİNLİK 09

- I. Boyalar
- II. Parfümler
- III. Antimikrobiyal
- IV. Nemlendiriciler

10. ETKİNLİK 10

Katı	Sıvı
1, 2, 4, 5, 8	3, 6, 7

11. ETKİNLİK 11

- I. → Draje
- II. → Kaşe
- III. → Kapsül

12. ETKİNLİK 12

- I. Krem
- II. Merhem
- III. Pomat

FAZ 19

1. ETKİNLİK 01

I, II ve IV

2. ETKİNLİK 02

1. → b 2. → c 3. → a

3. ETKİNLİK 03

D, E

4. ETKİNLİK 04

D, D, Y, Y, Y

5. ETKİNLİK 05

A) D B) D C) D D) Y E) D

6. ETKİNLİK 06

1. → b 2. → a 3. → c 4. → d