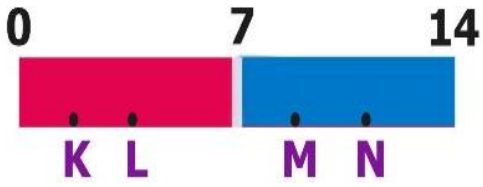


## ASİTLER – BAZLAR ÇALIŞMA KÂĞIDI



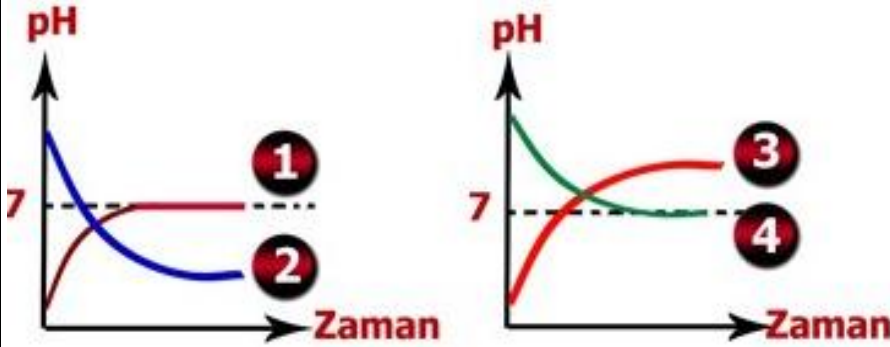
K,L,M ve T çözeltilerinin pH değerleri pH cetveli üzerinde gösterilmiştir. Bu çözeltilerden **esit miktarda** alınarak aşağıdaki karışımlar yapılıyor. **Bu karışımların ayıraçlarla renk değişimini aşağıdaki kutucuklara yazınız.**

Çalışmanın renkli Word ve cevap anahtarlı adresi <http://goo.gl/mwwPko>

<p>Kırmızı turnusol</p> <p>Oluşan Renk: .....</p> <p>M+L</p>	<p>Mavi turnusol</p> <p>Oluşan Renk: .....</p> <p>K+L</p>	<p>Mavi turnusol</p> <p>Oluşan Renk: .....</p> <p>K+N</p>	<p>Metiloranj</p> <p>Oluşan Renk: .....</p> <p>K</p>	<p>Metiloranj</p> <p>Oluşan Renk: .....</p> <p>M</p>
<p>Fenolftalein</p> <p>Oluşan Renk: .....</p> <p>M+N</p>	<p>Fenolftalein</p> <p>Oluşan Renk: .....</p> <p>K+M</p>	<p>Kırmızı turnusol</p> <p>Oluşan Renk: .....</p> <p>N+L</p>	<p>Metiloranj</p> <p>Oluşan Renk: .....</p> <p>M+N</p>	<p>Fenolftalein</p> <p>Oluşan Renk: .....</p> <p>L</p>

Aşağıdaki grafiklerde kaplardaki maddelerin pH değişimi verilmiştir.

**Buna göre aşağıdaki düzeneklerin yanındaki kutucuğa uygun grafiğin numarasını yazınız.**



<p>200 mL NaOH</p> <p>200 mL HCl</p>	<p>200 mL HCl</p> <p>200 mL NaOH</p>	<p>200 mL NaOH</p> <p>100 mL HCl</p>	<p>200 mL HCl</p> <p>100 mL NaOH</p>
--------------------------------------	--------------------------------------	--------------------------------------	--------------------------------------

Aşağıdaki tabloda tepkimeye giren asit ve bazlar verilmiştir. Bu tepkimeler sonucunda oluşacak olan tuz ve suyun formüllerini tablodaki boşluklara yazınız.

Asit	Baz	Tuz	Su
HCl	NaOH		
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	KOH		
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Ca(OH) <sub>2</sub>		
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	KOH		
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Ca(OH) <sub>2</sub>		
HCl	NH <sub>3</sub>		
HNO <sub>3</sub>	NaOH		
HNO <sub>3</sub>	Mg(OH) <sub>2</sub>		
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Mg(OH) <sub>2</sub>		
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Ca(OH) <sub>2</sub>		
HCl	Mg(OH) <sub>2</sub>		
HNO <sub>3</sub>	KOH		

Aşağıda numaralandırılmış olarak asit ve bazların özellikleri verilmiştir. Bu özelliklerin numaralarını uygun tabelaya yazınız.



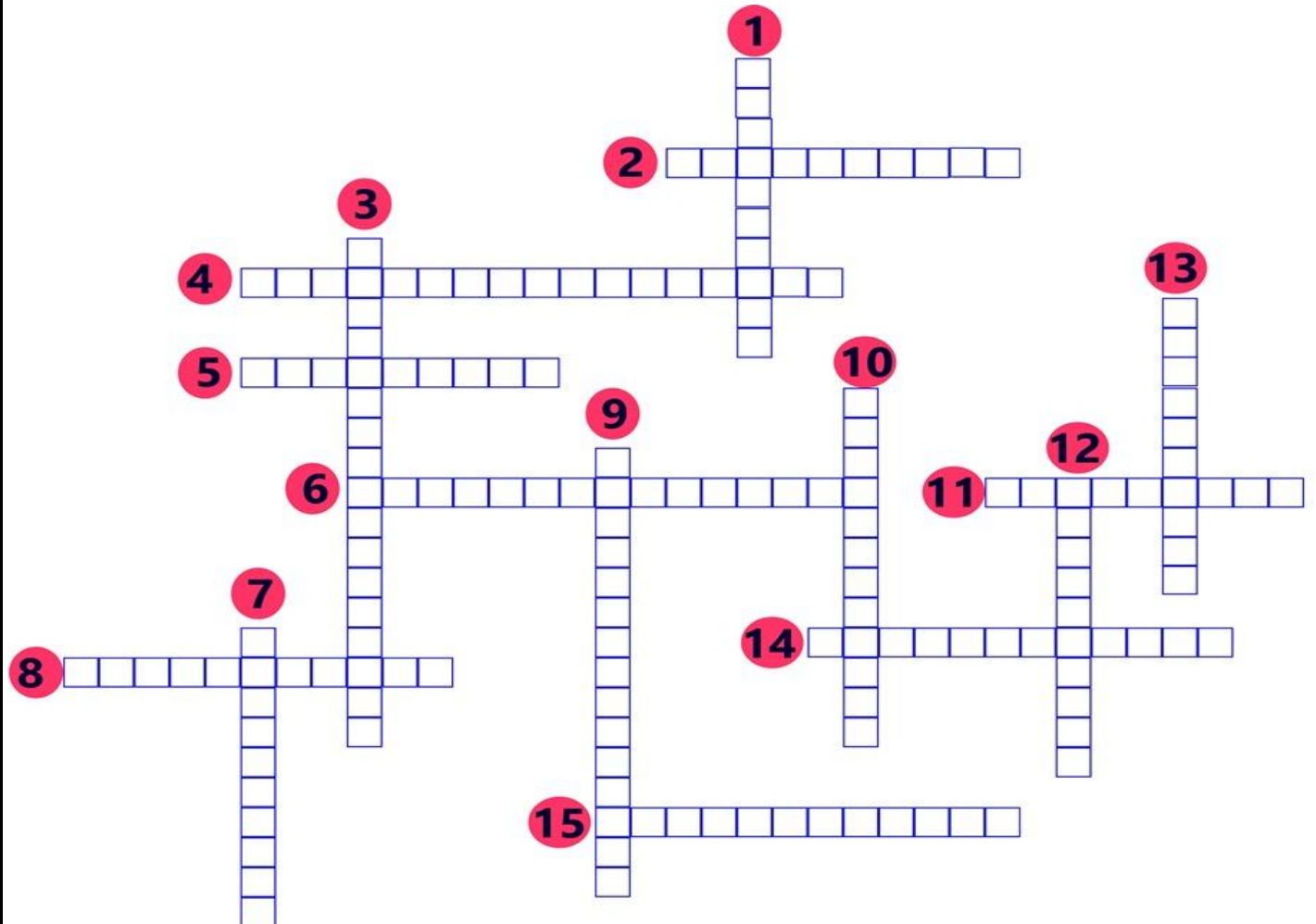
- 1 Ele kayganlık hissi verir.
- 2 Tadı acıdır.
- 3 Tadı ekşidir.
- 4 Turnusol kağıdının rengini maviye dönüştürür.
- 5 Suda çözündüğünde OH<sup>-</sup> iyonu verir.
- 6 Turnusol kağıdının rengini kırmızıya dönüştürür.
- 7 Suda çözündüğünde H<sup>+</sup> iyonu verir.
- 8 Sulu çözeltileri elektriği iletir.
- 9 Nötrleşme tepkimesi oluşturur.
- 10 Fenolftalein çözeltisi eklendiğinde renk değişimi olmaz.
- 11 Fenolftalein çözeltisi eklendiğinde pembe renk oluşur.

Aşağıdaki maddeleri asit ve baz içermelerine göre pH skalasında uygun bölüme yazınız.

- Kül
- Domates
- Kola
- Çikolata
- Çamaşır suyu
- Sabun
- Kahve
- Diş macunu
- Eşek arısı
- Süt
- Reçel
- Bal arısı



Aşağıdaki bulmacada resmi verilen maddelerde bulunan asit ya da bazın ismini bulmacaya yazınız.



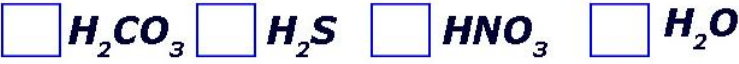
Aşağıda resme göre soruları yanıtlayınız.



Resimdeki olayın gerçekleşmesini sağlayan gazları işaretleyiniz.



Resimdeki olayın gerçekleşmesini sağlayan asitleri işaretleyiniz.



Aşağıda asit ve bazların formülleri, sistematik adları ve piyasa adları verilmiştir. Buna göre asit ve bazlarının formülleri ile piyasa ve sistematik adını noktalı yerlere yazınız.

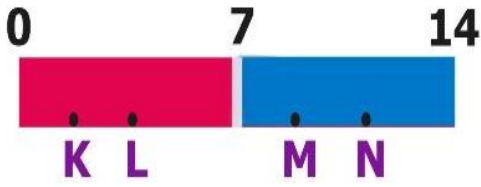
Formül
1. $HCl$
2. $H_2SO_4$
3. $NaOH$
4. $HNO_3$
5. $KOH$
6. $Ca(OH)_2$

Piyasa adı
a. Potaskostik
b. Kezzap
c. Sönmüş kireç
d. Tuz ruhu
e. Sudkostik
f. Zacyağı

Sistematik adı
★ Kalsiyum hidroksit
◆ Sodyum hidroksit
▲ Nitrik asit
● Potasyum hidroksit
■ Hidroklorik asit
♥ Sülfirik asit

1. ....	2. ....	3. ....
4. ....	5. ....	6. ....

## ASİTLER – BAZLAR ÇALIŞMA KÂĞIDI

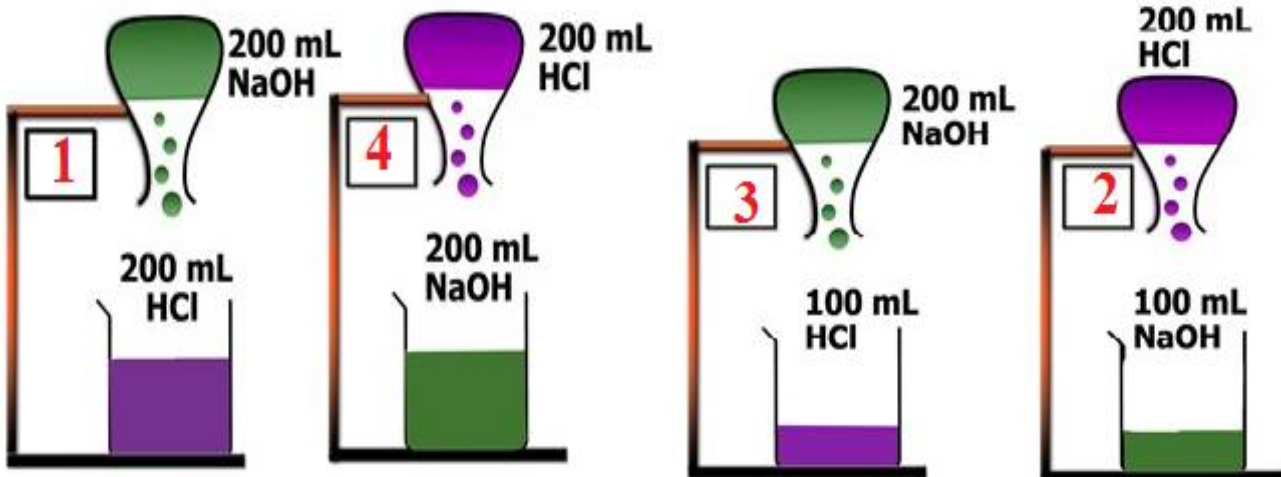
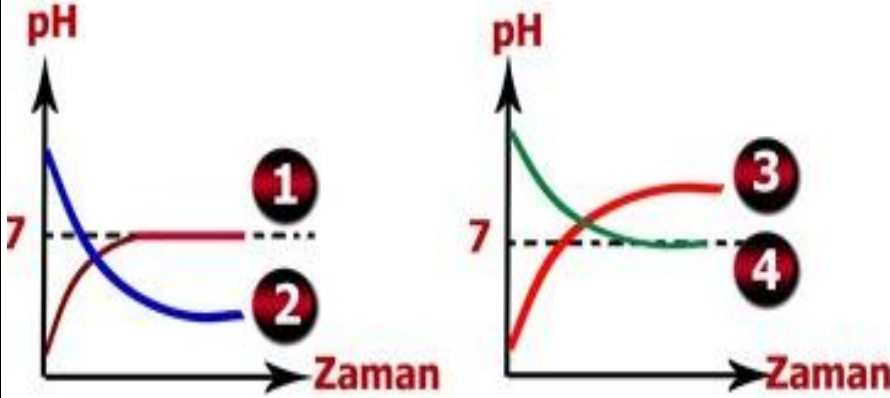


K,L,M ve T çözeltilerinin pH değerleri pH cetveli üzerinde gösterilmiştir. Bu çözeltilerden **esit miktarda** alınarak aşağıdaki karışımlar yapılıyor. **Bu karışımların ayıraçlarla renk değişimini aşağıdaki kutucuklara yazınız.**

<p>Kırmızı turnusol</p> <p>Oluşan Renk: <b>kırmızı</b></p> <p>M+L</p>	<p>Mavi turnusol</p> <p>Oluşan Renk: <b>kırmızı</b></p> <p>K+L</p>	<p>Mavi turnusol</p> <p>Oluşan Renk: <b>mavi</b></p> <p>K+N</p>	<p>Metiloranj</p> <p>Oluşan Renk: <b>kırmızı</b></p> <p>K</p>	<p>Metiloranj</p> <p>Oluşan Renk: <b>sarı</b></p> <p>M</p>
<p>Fenolftalein</p> <p>Oluşan Renk: <b>pembe</b></p> <p>M+N</p>	<p>Fenolftalein</p> <p>Oluşan Renk: <b>Renksiz</b></p> <p>K+M</p>	<p>Kırmızı turnusol</p> <p>Oluşan Renk: <b>kırmızı</b></p> <p>N+L</p>	<p>Metiloranj</p> <p>Oluşan Renk: <b>sarı</b></p> <p>M+N</p>	<p>Fenolftalein</p> <p>Oluşan Renk: <b>renksiz</b></p> <p>L</p>

Aşağıdaki grafiklerde kaplardaki maddelerin pH değişimi verilmiştir.

Buna göre aşağıdaki düzeneklerin yanındaki kutucuğa uygun grafiğin numarasını yazınız.



Aşağıdaki tabloda tepkimeye giren asit ve bazlar verilmiştir. Bu tepkimeler sonucunda oluşacak olan tuz ve suyun formüllerini tablodaki boşluklara yazınız.

Asit	Baz	Tuz	Su
HCl	NaOH	NaCl	H <sub>2</sub> O
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	KOH	K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> O
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Ca(OH) <sub>2</sub>	CaSO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> O
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	KOH	K <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> O
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Ca(OH) <sub>2</sub>	CaCO <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O
HCl	NH <sub>3</sub>	NH <sub>4</sub> Cl	
HNO <sub>3</sub>	NaOH	NaNO <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O
HNO <sub>3</sub>	Mg(OH) <sub>2</sub>	Mg(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> O
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Mg(OH) <sub>2</sub>	MgCO <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Ca(OH) <sub>2</sub>	Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> O
HCl	Mg(OH) <sub>2</sub>	MgCl <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> O
HNO <sub>3</sub>	KOH	KNO <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O

Aşağıda numaralandırılmış olarak asit ve bazların özellikleri verilmiştir. Bu özelliklerin numaralarını uygun tabelaya yazınız.



- 1 Ele kayganlık hissi verir.
- 2 Tadı acıdır.
- 3 Tadı ekşidir.
- 4 Turnusol kağıdının rengini maviye dönüştürür.
- 5 Suda çözüldüğünde OH<sup>-</sup> iyonu verir.
- 6 Turnusol kağıdının rengini kırmızıya dönüştürür.
- 7 Suda çözüldüğünde H<sup>+</sup> iyonu verir.
- 8 Sulu çözeltileri elektriği iletir.
- 9 Nötrleşme tepkimesi oluşturur.
- 10 Fenolftalein çözeltisi eklendiğinde renk değişimi olmaz.
- 11 Fenolftalein çözeltisi eklendiğinde pembe renk oluşur.

Aşağıdaki maddeleri asit ve baz içermelerine göre pH skalasında uygun bölüme yazınız.

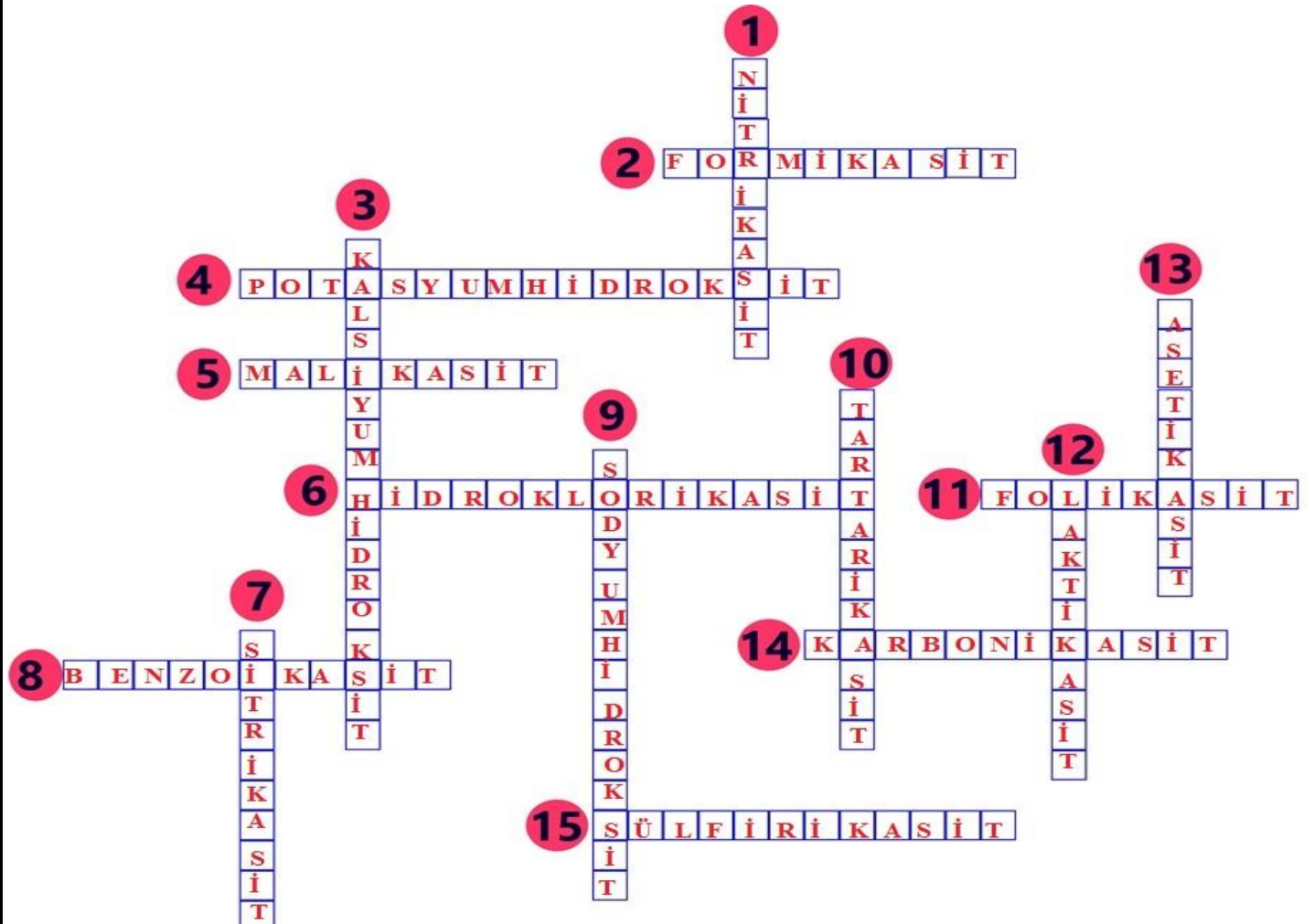
- Kül
- Domates
- Kola
- Çikolata
- Çamaşır suyu
- Sabun
- Kahve
- Diş macunu
- Eşek arısı
- Süt
- Reçel
- Bal arısı



Kahve -Süt-Domates-ReçelKül- Çikolata- Çamaşır suyu - Sabun

Kola-Bal arısıDiş macunu- Eşek arısı

Aşağıdaki bulmacada resmi verilen maddelerde bulunan asit ya da bazın ismini bulmacaya yazınız.



Aşağıda resme göre soruları yanıtlayınız.



Resimdeki olayın gerçekleşmesini sağlayan gazları işaretleyiniz.

- $CO_2$      $O_2$      $SO_2$      $H_2$   
  $F_2$      $NO_2$      $N_2$      $Cl_2$

Resimdeki olayın gerçekleşmesini sağlayan asitleri işaretleyiniz.

- $HCl$      $HF$      $H_2PO_4$      $H_2SO_4$   
  $H_2CO_3$      $H_2S$      $HNO_3$      $H_2O$

Aşağıda asit ve bazların formülleri, sistematik adları ve piyasa adları verilmiştir. Buna göre asit ve bazlarının formülleri ile piyasa ve sistematik adını noktalı yerlere yazınız.

Formül	Piyasa adı	Sistematik adı
1. $HCl$	a. Potaskostik	★ Kalsiyum hidroksit
2. $H_2SO_4$	b. Kezzap	◆ Sodyum hidroksit
3. $NaOH$	c. Sönmüş kireç	▲ Nitrik asit
4. $HNO_3$	d. Tuz ruhu	● Potasyum hidroksit
5. $KOH$	e. Sudkostik	■ Hidroklorik asit
6. $Ca(OH)_2$	f. Zacyağı	♥ Sülfirik asit

1. d-■.....	2. f-♥.....	3. e-◆.....
4. b-▲.....	5. a-●.....	6. c-★.....



**Çalışmanın renkli Word ve cevap anahtarlı adresi <http://goo.gl/mwwPko>**