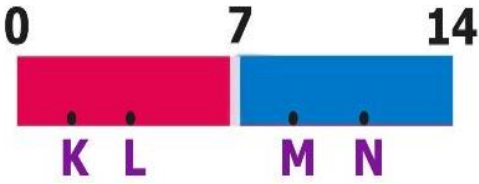


ASİTLER – BAZLAR ÇALIŞMA KÂĞIDI

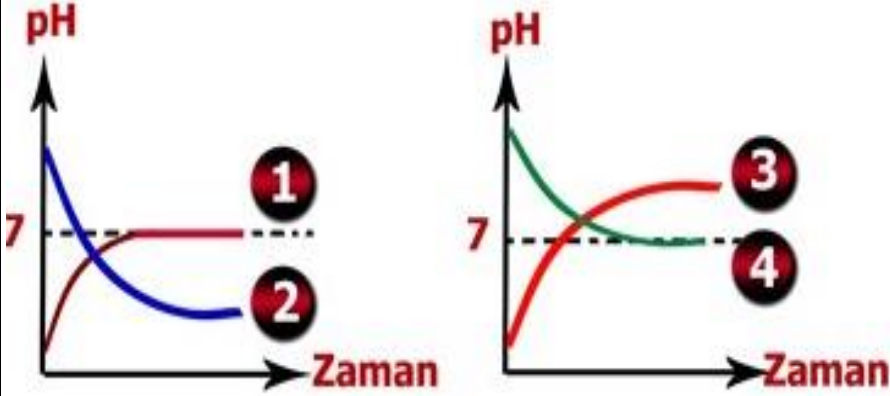


K,L,M ve T çözeltilerinin pH değerleri pH cetveli üzerinde gösterilmiştir. Bu çözeltilerden **esit miktarda** alınarak aşağıdaki karışımlar yapılıyor. **Bu karışımların ayıraçlarla renk değişimini aşağıdaki kutucuklara yazınız.**

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

Aşağıdaki grafiklerde kaplardaki maddelerin pH değişimi verilmiştir.

Buna göre aşağıdaki düzeneklerin yanındaki kutucuğa uygun grafiğin numarasını yazınız.



1

200 mL NaOH

200 mL HCl

2

200 mL HCl

100 mL NaOH

3

200 mL NaOH

100 mL HCl

4

200 mL HCl

200 mL NaOH

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 ₂ O
H ₂ SO ₄	KOH	K ₂ SO ₄	H ₂ O
H ₂ SO ₄	Ca(OH) ₂	CaSO ₄	H ₂ O
H ₃ PO ₄	KOH	K ₃ PO ₄	H ₂ O
H ₂ CO ₃	Ca(OH) ₂	CaCO ₃	H ₂ O
HCl	NH ₃	NH ₄ Cl	
HNO ₃	NaOH	NaNO ₃	H ₂ O
HNO ₃	Mg(OH) ₂	Mg(NO ₃) ₂	H ₂ O
H ₂ CO ₃	Mg(OH) ₂	MgCO ₃	H ₂ O
H ₃ PO ₄	Ca(OH) ₂	Ca ₃ (PO ₄) ₂	H ₂ O
HCl	Mg(OH) ₂	MgCl ₂	H ₂ O
HNO ₃	KOH	KNO ₃	H ₂ 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⁻ iyonu verir.
- 6 Turnusol kağıdının rengini kırmızıya dönüştürür.
- 7 Suda çözüldüğünde H⁺ 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



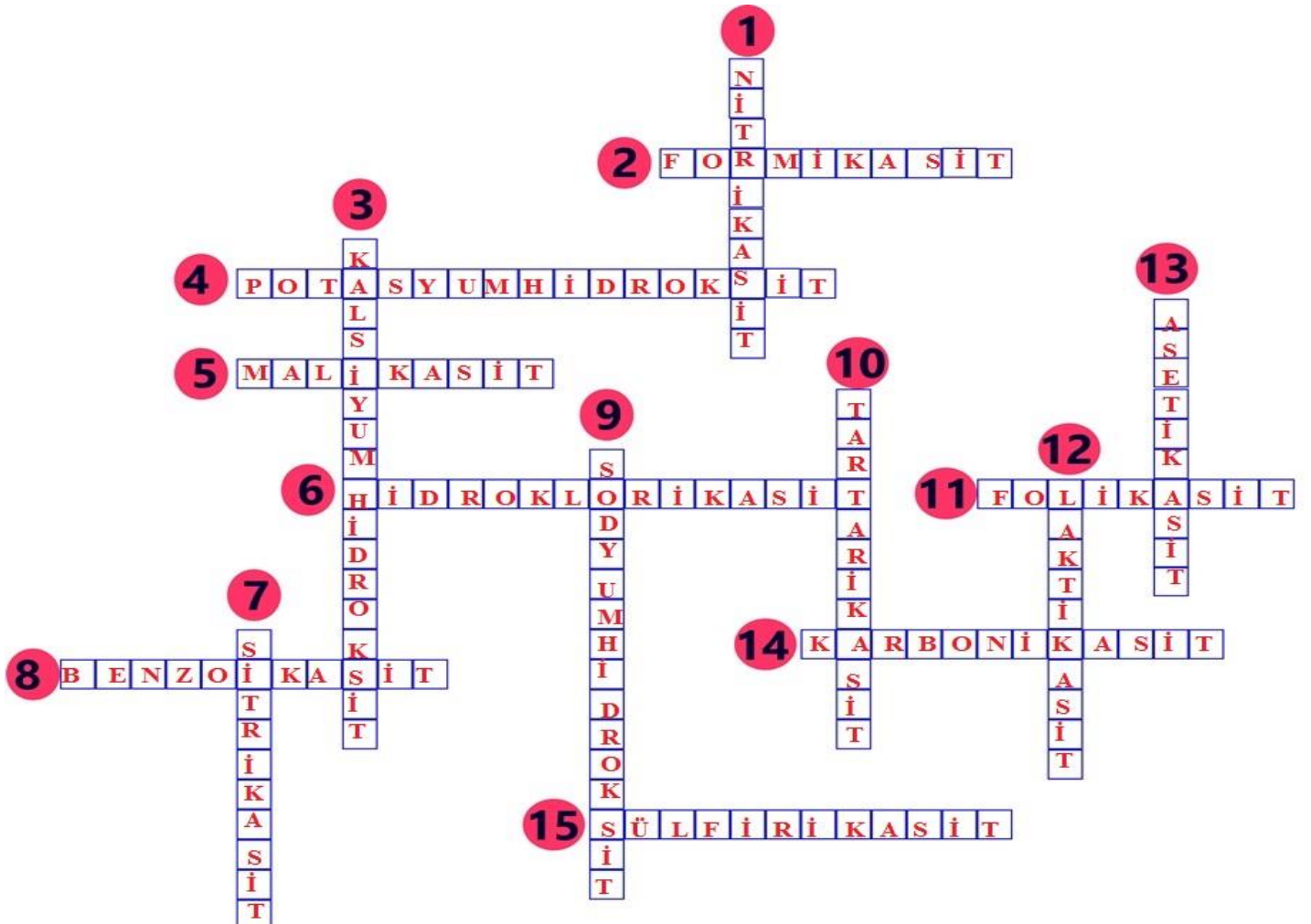
Kahve - Süt - Domates - Reçel

Kül - Çikolata - Çamaşır suyu - Sabun

Kola - Bal arısı

Diş 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-★.....