

A) Aşağıda verilen ifadeleri okuyunuz. Doğru ise 'D' kutucuğunu, yanlış ise 'Y' kutucuğunu işaretleyiniz.

DY☐☐

Asit ve bazların sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.

☐☐

Bazlar, mavi turnusol kâğıdının rengini kırmızıya çevirir.

☐☐

Asitlere örnek olarak elma, çilek, limon, kahve verilebilir.

☐☐

pH değeri 7 olan çözeltilere nötr denir.

☐☐

Güçlü asitlerin pH değeri zayıf asitlere göre daha büyüktür.

☐☐

Asitler ve bazlar arasında gerçekleşen tepkimeye nötrleşme tepkimesi denir.

☐☐

Bazlar, metallerle tepkimeye girerek hidrojen gazı oluşturur.

☐☐

Asit yağmurları, çevreye ve tarihi eserlere zarar verebilir.

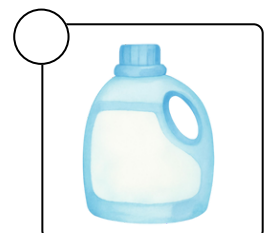
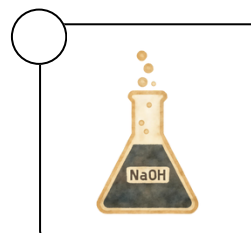
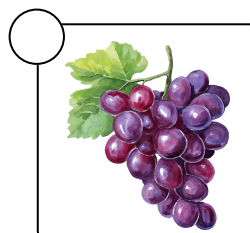
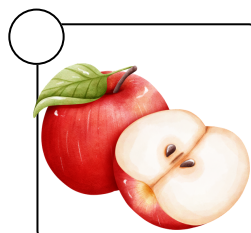
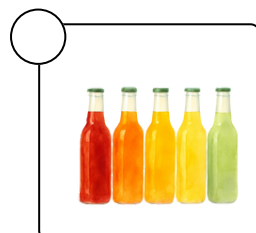
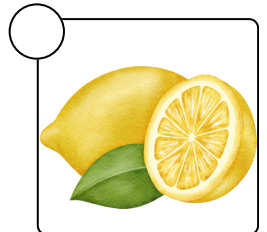
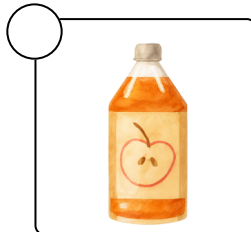
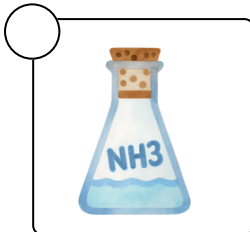
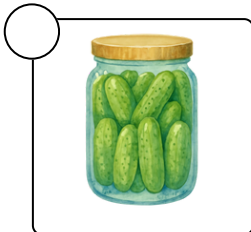
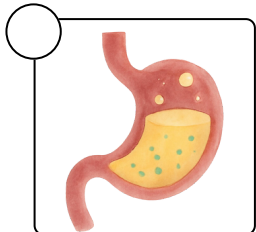
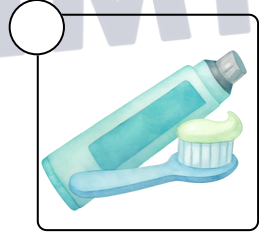
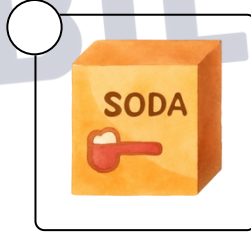
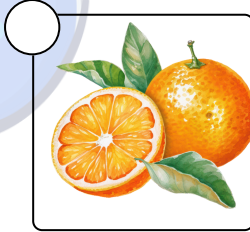
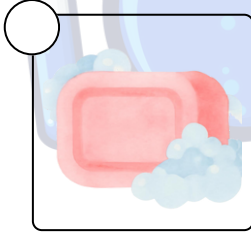
☐☐

Asitlerin tadı ekşiyken bazların tadı acıdır.

☐☐

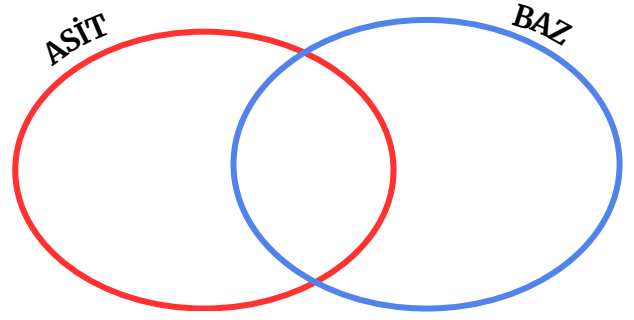
Asitler kumaşı, deriyi aşındırırken bazlar mermer ve camı aşındırır.

B) Aşağıda verilen maddeler asit ise 'A', baz ise 'B' yazınız.



C) Aşağıda asit ve baza ait özellikler verilmiştir. Buna göre şemayı uygun şekilde doldurunuz.

1. Sulu çözeltisinin tadı ekşidir.
2. pH değeri 7'den büyüktür.
3. Ele kayganlık hissi verir.
4. Metallerle tepkimeye girerek hidrojen gazı açığa çıkarır.
5. Turnusol kağıdının rengini değiştirir.
6. Sulu çözeltisinin tadı acıdır.
7. Sulu çözeltisi elektriği iletir.
8. pH değeri 7'den küçüktür.
9. Turnusol kağıdının rengini maviye çevirir.
10. Turnusol kağıdının rengini kırmızıya çevirir.



D) Aşağıda tabloda asit ve bazlarla ilgili bilgiler verilmiştir. Tablodaki boşlukları uygun şekilde doldurunuz.

formülü	sistemik adı	yaygın adı	kullanım alanı
H ₂ SO ₄			
	nitrik asit		
NH ₃			
KOH		sud-kostik	
Ca(OH) ₂			
		tuz ruhu	

D) Aşağıda verilen maddelerle ayıraçların tepkime sonrası renk durumları verilmiştir. Buna göre maddelerin asit mi baz mı olduğunu bulunuz.

K maddesi

K maddesi Çünkü

L maddesi

L maddesi Çünkü

M maddesi

M maddesi Çünkü

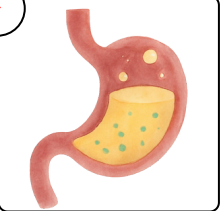
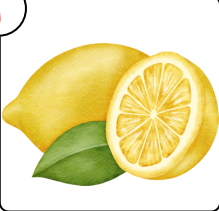
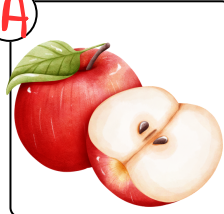
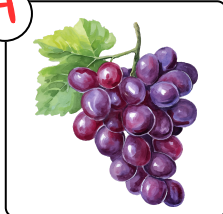
N maddesi

N maddesi Çünkü

A) Aşağıda verilen ifadeleri okuyunuz. Doğru ise 'D' kutucuğunu, yanlış ise 'Y' kutucuğunu işaretleyiniz.

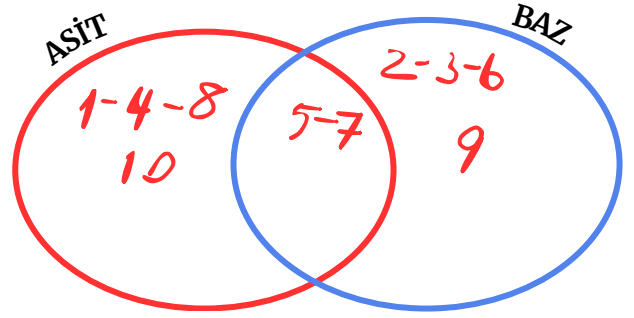
- | <u>D</u> | <u>Y</u> | |
|-------------------------------------|-------------------------------------|---|
| ☒ | ☐ | Asit ve bazların sulu çözeltileri elektrik akımını iletir. |
| ☐ | ☒ | Bazlar, mavi turnusol kâğıdının rengini kırmızıya çevirir. |
| ☒ | ☐ | Asitlere örnek olarak elma, çilek, limon, kahve verilebilir. |
| ☒ | ☐ | pH değeri 7 olan çözeltilere nötr denir. |
| ☐ | ☒ | Güçlü asitlerin pH değeri zayıf asitlere göre daha büyüktür. |
| ☒ | ☐ | Asitler ve bazlar arasında gerçekleşen tepkimeye nötrleşme tepkimesi denir. |
| ☐ | ☒ | Bazlar, metallerle tepkimeye girerek hidrojen gazı oluşturur. |
| ☒ | ☐ | Asit yağmurları, çevreye ve tarihi eserlere zarar verebilir. |
| ☒ | ☐ | Asitlerin tadı ekşiyken bazların tadı acıdır. |
| ☒ | ☐ | Asitler kumaşı, deriyi aşındırırken bazlar mermer ve camı aşındırır. |

B) Aşağıda verilen maddeler asit ise 'A', baz ise 'B' yazınız.

A 	B 	A 	B 	B 
A 	A 	B 	A 	A 
A 	A 	A 	B 	B 

C) Aşağıda asit ve baza ait özellikler verilmiştir. Buna göre şemayı uygun şekilde doldurunuz.

1. Sulu çözeltisinin tadı ekşidir.
2. pH değeri 7'den büyüktür.
3. Ele kayganlık hissi verir.
4. Metallerle tepkimeye girerek hidrojen gazı açığa çıkarır.
5. Turnusol kağıdının rengini değiştirir.
6. Sulu çözeltisinin tadı acıdır.
7. Sulu çözeltisi elektriği iletir.
8. pH değeri 7'den küçüktür.
9. Turnusol kağıdının rengini maviye çevirir.
10. Turnusol kağıdının rengini kırmızıya çevirir.



D) Aşağıda tabloda asit ve bazlarla ilgili bilgiler verilmiştir. Tablodaki boşlukları uygun şekilde doldurunuz.

formülü	sistemik adı	yaygın adı	kullanım alanı
H ₂ SO ₄	Sülfürik asit	Zaç yağı	Boya sanayisinde ve patlayıcı yapımında kullanılır.
HNO ₃	nitrik asit	Kezzap	Dinamit, çeşitli patlayıcılar, plastik ve azotlu gübre
NH ₃	Amonyak	Amonyak	Temizlik ürünlerinde ve deterjanlarda kullanılır.
NaOH	Sodyum hidroksit	sud-kostik	Endüstride bir çok kimyasal maddenin yapımında, sabun, kâğıt, tekstil ve deterjan yapımında kullanılır. Tıkanmış lavaboları açmada kullanılır.
KOH	Potasyum hidroksit	Potas-kostik	Deterjan, pil ve gübre yapımında kullanılır.
Ca(OH) ₂	Kalsiyum hidroksit	Sönmüş kireç	Deri üretiminde, kireç ve çimento yapımında kullanılır.
HCl	Hidroklorik asit	tuz ruhu	Banyo ve tuvaletlerde temizlik malzemesi olarak kullanılır.

D) Aşağıda verilen maddelerle ayıraçların tepkime sonrası renk durumları verilmiştir. Buna göre maddelerin asit mi baz mı olduğunu bulunuz.

K maddesi

önce sonra

K maddesi ... **asit** ... Çünkü **kırmızı turnusol değişmemiş** ...

L maddesi

önce sonra

L maddesi ... **baz** ... Çünkü **maviye dönmüş** ...

M maddesi

önce sonra

M maddesi ... **baz** ... Çünkü **sarıya dönmüş** ...

N maddesi

önce sonra

N maddesi ... **baz** ... Çünkü **pembeye dönmüş** ...