

ASİTLER - BAZLAR

A. Aşağıdaki cümlelerde boş bırakılan yerleri doldurunuz.

1. Asitlerin tadı , bazların tadı dır
2. Sulu çözeltisinde iyonu derişimini artıran maddelere asit denir.
3. Sulu çözeltisinde OH^- iyonu derişimini artıran maddelere denir
4. Asitler turnusolu ya çevirir.
5. Bazlar turnusolu ye çevirir.
6. Bir maddenin pH değeri 0-7 arasında ise ... , 7 ise , 7 ile 14 arasında isetir.
7. Asitler bazı birleşir, gazı açığa çıkarır.
8. Asitlerle bazların tepkimesine tepkimeleri denir.
9. Asit ve bazların birleşmesinden sınıfından maddeler oluşur.
10. Asit, baz ve tuzların sulu çözeltilerinin ortak özelliği iletmeleridir.
11. Karbondioksit ve kükürt dioksit gazları suda çözüldüğünde çözeltiler oluşur.
12. Yemek sodası ve çamaşır sodası özellik gösterirler.
13. Amonyak zayıf bir dır.
14. Oda sıcaklığında arı suyun pH değeri dir.
15. Tuzlar bağ içerir.
16. Fenolftalein asitlerle , bazlarla renk veren bir boyar maddedir.
17. Tuzlar....., halde elektrik akımını iletmezler, ve çözeltileri iletir.
18. Karbondioksitin ayıracı dur.
19. Sabunlu su , limonata tir.
20. Sulu çözeltisinde tamamen iyonlaşan asitlere asitler, kısmen iyonlaşanlara asitler denir.
21. Suda çözüldüğünde iyonu oluşturan madde asidik özellik gösterir.
22. Asitlerin ve bazların kuvvetlerini karşılaştırmak için ölçeği kullanılabilir.
23. Asitler mavi turnusol kağıdının rengini yapar.
24. Asit yağmurlarına neden olan SO_2 ve gazları fosil yakıtların yakılmasıyla oluşur.
25. Salatalara lezzet katan asidik bir maddedir.
26. Bazik maddeler suda iyonu oluştururlar.
27. Ele kayganlık hissi bir madde olabilir.
28. ve su asit yağmurlarından etkilenir. Bunun sonucu olarak canlıların yaşamı olumsuz şekilde etkilenir.
29. pH değeri 7 olan nötr bir maddedir.
30. Nötrleşme tepkimeleri sonucu ve su oluşur.
31. tepkimelerinde asit ve baz özelliğini kaybeder.

ASİT VE BAZLAR

Aşağıdaki cümlelerden doğru olanların kutusuna “D”, yanlış olanların kutusuna “Y” işareti koyunuz.

1. () Asitlerin tatları acıdır.
2. () Asit, baz ve tuzların sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.
3. () Tuzlar, asit ve bazların nötrleşme tepkimeleri sonucunda oluşur.
4. () Bazlar ele kayganlık hissi verir
5. () Asitler tahriş edicidir.
6. () Asitlerin pH değeri 7 den büyüktür.
7. () Bazlar kırmızı turnusol kâğıdını maviye çevirir.
8. () Kuvvetli olan asit ve bazlar suda çözüldüklerinde tamamen iyonlaşır.
9. () Suda çözüldüğünde H^+ iyonu veren maddeler asittir.
10. () Asitlerin tatları ekşidir.
11. () Bazik maddeler suda çözüldüğünde hidrojen iyonu oluştururlar
12. () Asitlerin hepsi insan sağlığı için zararlıdır.
13. () Limon suyu mavi turnusol kâğıdını kırmızı yapar
14. () Sabunlu su çözeltilisinin tadı acıdır.
15. () Nötrleşme tepkimelerinde sadece tuz oluşur.
16. () Her asidin tadına bakılabilir
17. () Laktik asit inek sütünde bulunan bir asittir.
18. () Turnusol kâğıdı bir tür belirteçtir.
19. () Diş macunu mavi turnusol kâğıdını kırmızıya çevirir.
20. () Molekül formülü NH_3 olan amonyak bir asittir.
21. () pH değeri 7 den küçük olan maddeler asittir.
22. () Ne asidik ne de bazik özellik göstermeyen maddeler nötrdür.
23. () Domates suyunun pH değeri 7 den küçüktür.
24. () Gazozda karbonik asit bulunur.
25. () pH değeri büyük olan asit daha kuvvetli asittir.
26. () Asitler metalleri aşındırır.
27. () Bazik maddelerin eşyalar üzerinde hiçbir zaman etkisi yoktur.
28. () Asit yağmurlarına SO_2 ve NO_2 gazları neden olur
29. () Doğal gaz temiz bir yakıttır.
30. () Güvenlik işareti kullanıcıları uyarmak için kullanılır.
31. () Asit yağmurları sadece ormanlara zarar verir.
32. () Atık deterjanlar doğal suların kirlenmesine neden olur.
33. () Kostik kuvvetli bir bazdır.
34. () Tuz ruhu HNO_3 asidi içerir
35. () Asidik ya da bazik maddeleri birbirinden ayırmak için kullanılan araçlara belirteç denir.
36. () Asitler, bazlarla nötrleşme tepkimesi vererek su ve tuz oluştururlar.
37. () Asitler ve bazlar suda iyonlarına ayrıştıklarından tuzlar gibi elektrik akımını iletir.
38. () pH Derecesi 3'ün altında ve 12'nin üstünde olan maddeler bize ve eşyalarımıza zarar verebilir.

ASİTLER - BAZLAR

A. Aşağıdaki cümlelerde boş bırakılan yerleri doldurunuz.

1. Asitlerin tadı ...**ekşi**..., bazların tadı ...**acı**... dır
2. Sulu çözeltisinde ...**H⁺**... İyonu derişimini artıran maddelere asit denir.
3. Sulu çözeltisinde OH⁻ iyonu derişimini artıran maddelere ...**baz**... denir
4. Asitler ...**mavi**... turnusolu ...**kırmızı**... ya çevirir.
5. Bazlar ...**kırmızı**... turnusolu ...**mavi**... ye çevirir.
6. Bir maddenin pH değeri 0-7 arasında ise ...**asidik**.... 7 ise ...**nötr**.., 7 ile 14 arasında ise ...**bazik**.. tir.
7. Asitler bazı ...**metallerle**... birleşir, ...**H₂** .. gazı açığa çıkarır.
8. Asitlerle bazların tepkimesine ...**nötrleşme**.. tepkimeleri denir.
9. Asit ve bazların birleşmesinden ...**tuz**... sınıfından maddeler oluşur.
10. Asit, baz ve tuzların sulu çözeltilerinin ortak özelliği ...**elektrik akımını**.... iletmeleridir.
11. Karbondioksit ve kükürt dioksit gazları suda çözüldüğünde ...**asidik**.. çözeltiler oluşur.
12. Yemek sodası ve çamaşır sodası ...**bazik**.. özellik gösterirler.
13. Amonyak zayıf bir ...**baz**.. dır.
14. Oda sıcaklığında arı suyun pH değeri ...**7**... dir.
15. Tuzlar ...**iyonik**... bağ içerir.
16. Fenolftalein asitlerle ...**renksiz**.., bazlarla ...**pembe**... renk veren bir boyar maddedir.
17. Tuzlar ...**katı**..., halde elektrik akımını iletmezler, ...**sıvıları**.. ve ...**sulu**.. çözeltileri iletir.
18. Karbondioksitin ayıracağı ...**kireç suyu**... dur.
19. Sabunlu su ...**bazik**.., limonata ...**asidik**... tir.
20. Sulu çözeltisinde tamamen iyonlaşan asitlere ...**kuvvetli**.. asitler, kısmen iyonlaşanlara ...**zayıf**.... asitler denir.
21. Suda çözüldüğünde ... **H⁺**.. iyonu oluşturan madde asidik özellik gösterir.
22. Asitlerin ve bazların kuvvetlerini karşılaştırmak için ...**pH**... ölçeği kullanılabilir.
23. Asitler mavi turnusol kağıdının rengini ...**kırmızı**... yapar.
24. Asit yağmurlarına neden olan SO₂ ve ...**NO₂**.... gazları fosil yakıtların yakılmasıyla oluşur.
25. Salatalara lezzet katan ...**sirke**... asidik bir maddedir.
26. Bazik maddeler suda ...**hidroksit**.. iyonu oluştururlar.
27. Ele kayganlık hissi bir madde ...**bazik**.... olabilir.
28. ...**Toprak**... ve su asit yağmurlarından etkilenir. Bunun sonucu olarak canlıların yaşamı olumsuz şekilde etkilenir.
29. pH değeri 7 olan ...**saf su**.... Nötr bir maddedir.
30. Nötrleşme tepkimeleri sonucu ...**tuz**.... Ve su oluşur.
31. ...**Nötrleşme**.. tepkimelerinde asit ve baz özelliğini kaybeder.

ASİT VE BAZLAR

Aşağıdaki cümlelerden doğru olanların kutusuna “D”, yanlış olanların kutusuna “Y” işareti koyunuz.

1. Y Asitlerin tatları acıdır.
2. D Asit, baz ve tuzların sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.
3. D Tuzlar, asit ve bazların nötrleşme tepkimeleri sonucunda oluşur.
4. D Bazlar ele kayganlık hissi verir
5. D Asitler tahriş edicidir.
6. Y Asitlerin pH değeri 7 den büyüktür.
7. D Bazlar kırmızı turnusol kâğıdını maviye çevirir.
8. D Kuvvetli olan asit ve bazlar suda çözüldüklerinde tamamen iyonlaşır.
9. D Suda çözüldüğünde H^+ iyonu veren maddeler asittir.
10. D Asitlerin tatları ekşidir.
11. Y Bazik maddeler suda çözüldüğünde hidrojen iyonu oluştururlar
12. Y Asitlerin hepsi insan sağlığı için zararlıdır.
13. D Limon suyu mavi turnusol kâğıdını kırmızı yapar
14. D Sabunlu su çözeltilisinin tadı acıdır.
15. Y Nötrleşme tepkimelerinde sadece tuz oluşur.
16. Y Her asidin tadına bakılabilir
17. D Laktik asit inek sütünde bulunan bir asittir.
18. D Turnusol kâğıdı bir tür belirteçtir.
19. Y Diş macunu mavi turnusol kağıdını kırmızıya çevirir.
20. Y Molekül formülü NH_3 olan amonyak bir asittir.
21. D pH değeri 7 den küçük olan maddeler asittir.
22. D Ne asidik ne de bazik özellik göstermeyen maddeler nötrdür.
23. D Domates suyunun pH değeri 7 den küçüktür.
24. D Gazozda karbonik asit bulunur.
25. Y pH değeri büyük olan asit daha kuvvetli asittir.
26. D Asitler metalleri aşındırır.
27. Y Bazik maddelerin eşyalar üzerinde hiçbir zaman etkisi yoktur.
28. D Asit yağmurlarına SO_2 ve NO_2 gazları neden olur
29. D Doğal gaz temiz bir yakıttır.
30. D Güvenlik işareti kullanıcıları uyarmak için kullanılır.
31. Y Asit yağmurları sadece ormanlara zarar verir.
32. D Atık deterjanlar doğal suların kirlenmesine neden olur.
33. D Kostik kuvvetli bir bazdır.
34. Y Tuz ruhu HNO_3 asidi içerir
35. D Asidik ya da bazik maddeleri birbirinden ayırmak için kullanılan araçlara belirteç denir.
36. D Asitler, bazlarla nötrleşme tepkimesi vererek su ve tuz oluştururlar.
37. D Asitler ve bazlar suda iyonlarına ayrıştıklarından tuzlar gibi elektrik akımını iletir.
38. D pH Derecesi 3'ün altında ve 12'nin üstünde olan maddeler bize ve eşyalarımıza zarar verebilir.