

1. X Çözeltisi baz, Y çözeltisi asit çözeltisidir. Bazlar ele kayganlık hissi verir. Asitlerin tadı ekşidir. Asit ve bazlar tepkimeye girebilir.

Cevap: D

2. Limon suyu asidik özellik gösterir. Gül suyu döküldüğünde pembe rengi alıyorsa, asitler gül suyu döküldüğünde pembe rengi alır. Verilen seçeneklerdeki amonyak bazdır.

Cevap: B

3. K çözeltisi turnusol kağıdının rengini değiştirmedikçe göre asit ve tuz çözeltisidir. L pembe renk aldığına göre baz çözeltisidir. L ve M tepkimeye girdiğine göre M asit çözeltisi olabilir. K ve M'nin tepkimeye girme durumu söz konusu değildir.

Cevap: B

4. NO_2 gazı asit yağmurlarına sebep olan bir gazdır. Yazın daha az salgılandığından yaz yağmurlarının asidik özelliği, kışın yağın yağmurların asidik özelliğinden zayıftır. Yani pH 7'ye yakındır.

Cevap: A

5. Deniz suyu bazik özellik gösterir. Metil oranj döküldüğünden sarı renk almalıdır.

Cevap: D

6. Asit baz tepkimeleri sonucu tuz ve su oluşur. NaOH çözeltisi üzerine HNO_3 ekledikçe ortamdaki su miktarı artar.

Cevap: D

7. Asitleri kırmızıya, bazları maviye dönüştürüyorsa sirke asit olduğundan kırmızı, sabunlu su baz olduğundan mavi, mide şurubu baz olduğundan mavi renk alır.

Cevap: B

8. M şehrinin su numunelerinin pH değeri en küçük, bu diğer şehirlere göre asidik özelliğinin en büyük olduğu anlamına gelir. Bu şehrin sakinlerinin asit yağmurları konusunda bilinçlenmesi gerekir.

Cevap: C

1. K toprağı asidik olduğundan mavi, L toprağı alüminyum sülfat eklendiğinden mor, M toprağı bazik olduğundan pembe, N toprağı kireç eklendiğinden kırmızı renkli çiçek oluşturalırlardır.

Cevap: B

2. I. düzenekte su mermere etki etmezken sülfirik asit aşındıracaktır. II. düzenekte her iki asit de mermere etki eder.

Cevap: B

3. Renk değışimine göre,
K Asit, L Asit, M Baz, N Baz çözeltileridir. K ve L çözeltilerinden hangisi daha kuvvetlidir bilemiyoruz. Aynı şekilde M ve N ile ilgili de kesin bir kıyas yapamayız. N baz olduğundan pH değeri 7'den büyük, L asit olduğundan pH değeri 7'den küçüktür.

Cevap: C

4. I. işlemde mavi renk elde ediliyorsa pH 7'den büyük oluyordur. II. işlemde kırmızı elde ediliyorsa pH 7'den küçük oluyordur. III. işlemde sarı renk elde edilmesi, pH değeri 7'nin altına indiğini gösterir.

Cevap: A

5. X sıvısının pH değeri 9 olduğuna göre baz özelliğı gösterir. Y sıvısı damlatıldıkça pH değeri azalıp 7 olduğuna göre Y sıvısı asit özelliğı gösterir. Asitler metalleri aşındırır. Bazlar da camı aşındırır. Bazlar fenolftalein damlatıldığında pembe renk alır.

Cevap: D

6. Asit ve baz özelliğı gösteren malzemelerin karıştırılmaması ile ilgili bir uyarı işareti verilenler arasında yoktur.

Cevap: B

7. Eda asit özelliğı gösteren içeceği saklamak üzere tasarladığı şişede metal kullanmamıştır. Çünkü asitler metallerle tepkimeye girer.

Cevap: C

8. Mum alevi söndüğüne göre kimyasal tepkime gerçekleşmiş ve karbondioksit gazı oluşmuştur.

Cevap: B

Mutlak Değer Yayınları