

Farmasötik Çözeltiler ve Çözücüler Nedir?

Çalışma Kağıdı

Farmasötik çözeltiler, farmasötik bir maddeyi (çözünen) bir çözücü içinde homojen olarak dağıtan sıvı preparatlardır. Çözücüler ise çözünen maddeyi çözme yeteneğine sahip olan sıvılardır.

Sorular

1. Aşağıdakilerden hangisi farmasötik çözeltiler için bir çözücü olarak yaygın olarak kullanılmaz?

- A) Su
- B) Etanol
- C) Gliserin
- D) Sodyum klorür

2. Parenteral çözeltilerde bulunması gereken en önemli özelliklerden biri nedir?

- A) Yüksek viskozite
- B) Kötü tat
- C) Sterilite
- D) Renkli olması

3. Bir çözücü içinde çözünen madde miktarının az olması durumunda hangi terim kullanılır?

- A) Doymuş çözelti
- B) Doymamış çözelti
- C) Aşırı doymuş çözelti
- D) Seyreltik çözelti

4. Oral rehidrasyon çözeltileri nasıl hazırlanır?

5. Topikal preparatlarda kullanılan yaygın çözücüler nelerdir?

6. Parenteral çözeltilerde dikkat edilmesi gerekenler nelerdir?

7. Tanımla: Farmasötik Çözelti Nedir?

8. Tanımla: Çözücü Nedir?

9. Tanımla: İzotonik Çözelti Nedir?

Cevap Anahtarı

1. D) Sodyum klorür — Sodyum klorür bir çözünen maddedir, çözücü değildir.
2. C) Sterilite — Parenteral uygulamalar enfeksiyon riskini azalmak için steril olmalıdır.
3. D) Seyreltik çözelti — Seyreltik çözeltilerde, çözünen madde miktarı çözücüye göre düşüktür.
4. 1. Belirtilen miktarda su tartılır. 2. Tuzlar (sodyum klorür, potasyum klorür) ve şeker (dekstroz) tartılır. 3. Katılar, tartılan suya eklenir ve tamamen çözünene kadar karıştırılır. 4. Çözelti, istenen hacme tamamlanır ve homojenlik sağlanır.
5. 1. Etanol: Antiseptik özellikler kazandırır ve bazı maddelerin çözünürlüğünü artırır. 2. İzopropil alkol: Benzer şekilde antiseptik ve çözücü olarak kullanılır. 3. Gliserin: Nemlendirici ve viskozite artırıcı özelliklere sahiptir, ayrıca bazı aktif maddeleri çözer. 4. Propilen glikol: İyi bir çözücü ve nemlendiricidir, topikal formülasyonlarda sıklıkla kullanılır.
6. 1. Sterilite: Tüm bileşenler ve ekipman steril olmalıdır. 2. Pirojen olmama: Çözeltiler pirojenlerden arındırılmış olmalıdır. 3. Tonisite: Çözeltiler, vücut sıvılarıyla izotonik olmalıdır. 4. pH: Çözeltinin pH'ı, stabilitesi ve toleransı için uygun olmalıdır. 5. Çözünürlük: Aktif madde, çözücüde yeterli konsantrasyonda çözünmelidir.
7. Bir çözücü içinde çözünmüş bir veya daha fazla aktif farmasötik bileşenden oluşan homojen sıvı preparat.
8. Çözünen maddeyi çözme yeteneğine sahip olan sıvı.
9. Vücut sıvılarıyla aynı ozmotik basınca sahip çözelti.

Bounlu

Tüm kartlar, adım adım çözümler ve AI hoca desteği Notek uygulamasında.
Sınav tarihlerini Promy otomatik hatırlatıcıya çevirir.