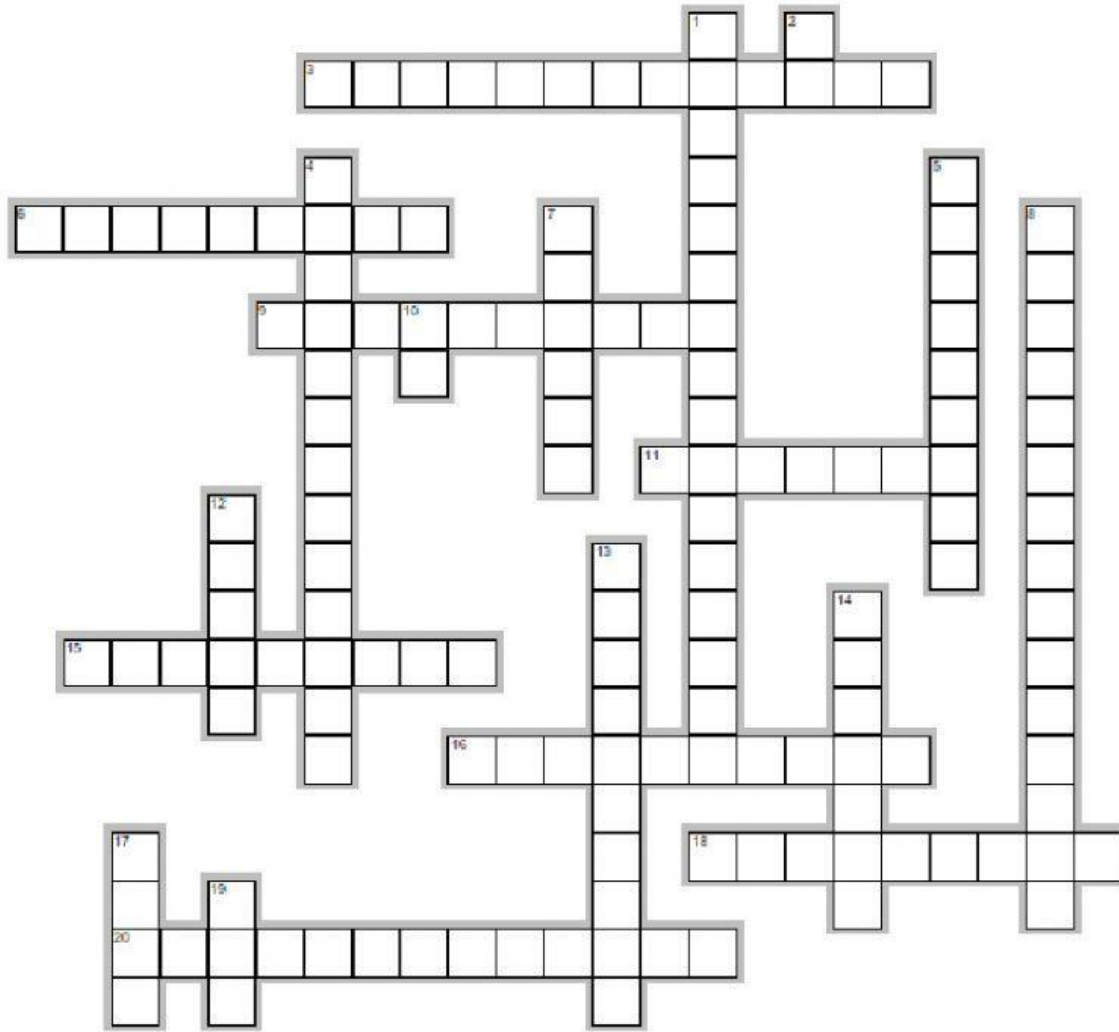


**TEKA TEKI SILANG**  
**SIFAT KOLIGATIF LARUTAN**



Copyright © 2014 by LiveWorksheets

**MENURUN**

1. salah satu faktor yang mempengaruhi jumlah ion dalam larutan elektrolit ( $\alpha$ )
2. konstanta kenaikan titik didih
3. titik didih
5. jumlah mol zat terlarut dalam 1 L larutan
7. kimiawan Prancis yang menyatakan hukum tentang tekanan uap jenuh larutan
8. tekanan yang diperlukan untuk mempertahankan agar pelarut tidak dapat berpindah dari larutan encer ke larutan pekat
10. konstanta titik beku
12. zat elektrolit yang mempengaruhi sifat koligatif larutan
13. freezing point
14. pemberian nutrisi bagi pasien melalui infus merupakan contoh sifat koligatif ini
17. salah satu contoh zat non elektrolit
19. salah satu pelarut murni

**TEKA TEKI SILANG**  
**SIFAT KOLIGATIF LARUTAN**

**MENDATAR**

3. membran yang mampu dilewati oleh molekul pelarut tetapi tidak oleh zat terlarut
6. faktor yang memperhitungkan jumlah ion yang dihasilkan pada larutan elektrolit ( $\alpha$ )
9. larutan yang zat terlarutnya mengalami ionisasi dalam larutan
11. nama lain pelarut
15. jumlah mol zat terlarut dalam 1 kg pelarut
16. perbandingan jumlah mol suatu zat dalam larutan terhadap jumlah mol seluruh zat dalam larutan.
18. sifat yang bergantung pada jumlah partikel zat terlarut dan tidak bergantung pada jenis partikelnya
20. zat yang ditambahkan pada air radiator mobil agar tidak terjadi pembekuan