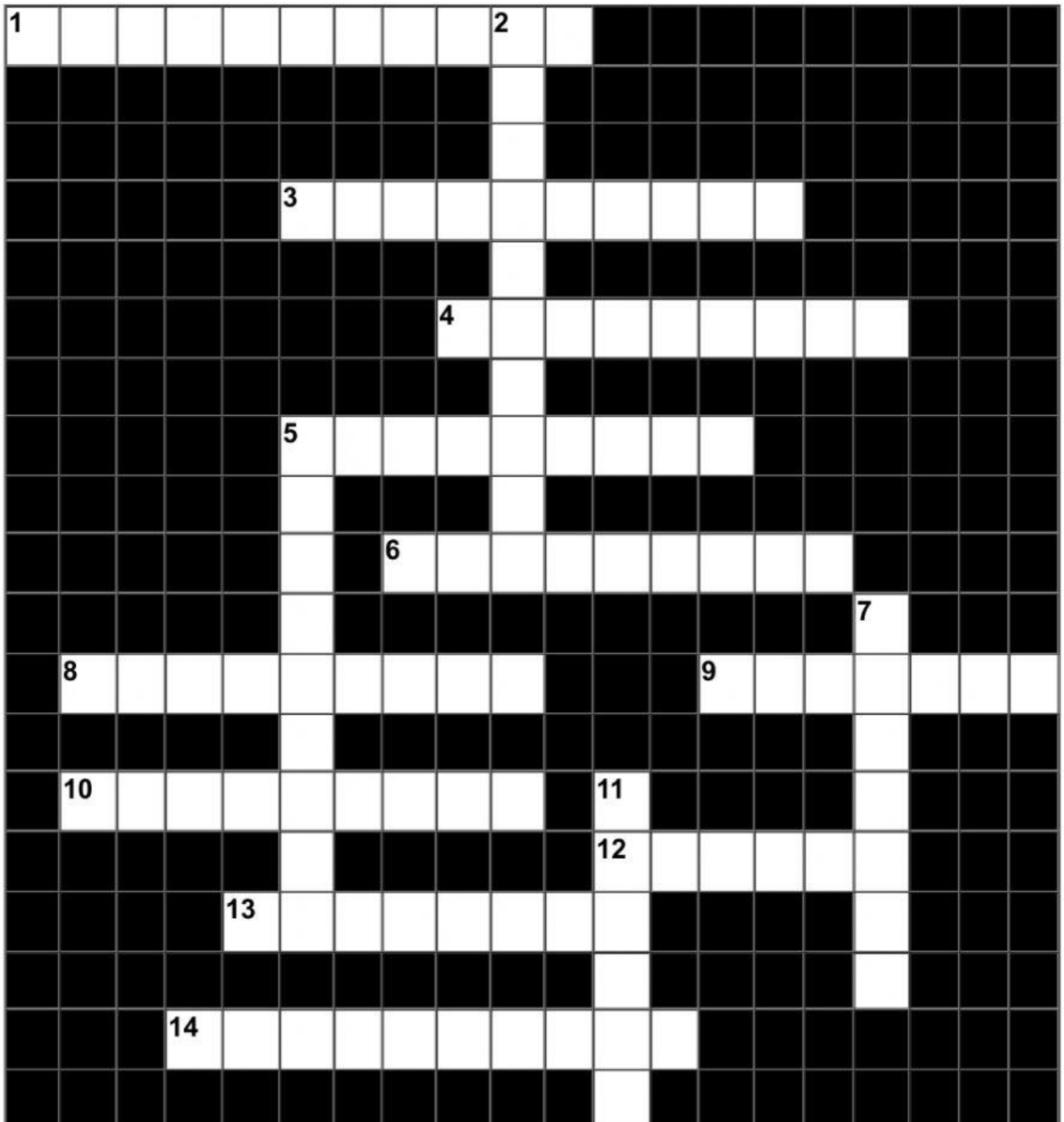


SIFAT KOLIGATIF LARUTAN

Isilah Teka Teki Silang Materi Sifat Koligatif Larutan Berikut



Mendatar:

- 1 Titik pertemuan zat dalam fasa uap, padat, cair
- 3 Suhu pada saat tekanan suatu zat cair sama dengan tekanan atmosfer disekelilingnya dan terjadi kesetimbangan antara fase cair dan fase gas
- 4 Sebutan untuk perbandingan mol zat terlarut atau pelarut terhadap jumlah mol larutan.
- 5 Konsentrasi yang menyatakan banyaknya jumlah mol zat

Menurun:

- 2 Cairan atau lelehan yang dapat menghantarkan arus listrik karena mengandung ion ion
- 5 Banyaknya mol zat terlarut dalam tiap liter larutan
- 7 Komponen larutan yang jumlahnya lebih banyak

- terlarut dalam tiap 1 kg pelarut murni
- 6** Titik suhu pada saat terjadi kesetimbangan yang setara untuk larutan 1 mol
- 8** Plot tekanan uap terhadap suhu
- 9** Perpindahan pelarut dari larutan encer ke larutan yang lebih pekat melalui membrane semipermeabel
- 10** Larutan yang mempunyai tekanan osmotik lebih rendah
- 12** Komponen larutan yang jumlahnya lebih sedikit
- 13** Larutan yang mempunyai tekanan osmotik sama
- 14** Larutan yang mempunyai tekanan osmotik lebih tinggi.
- 11** Salah satu makanan yang dibuat berdasarkan prinsip penurunan titik beku