

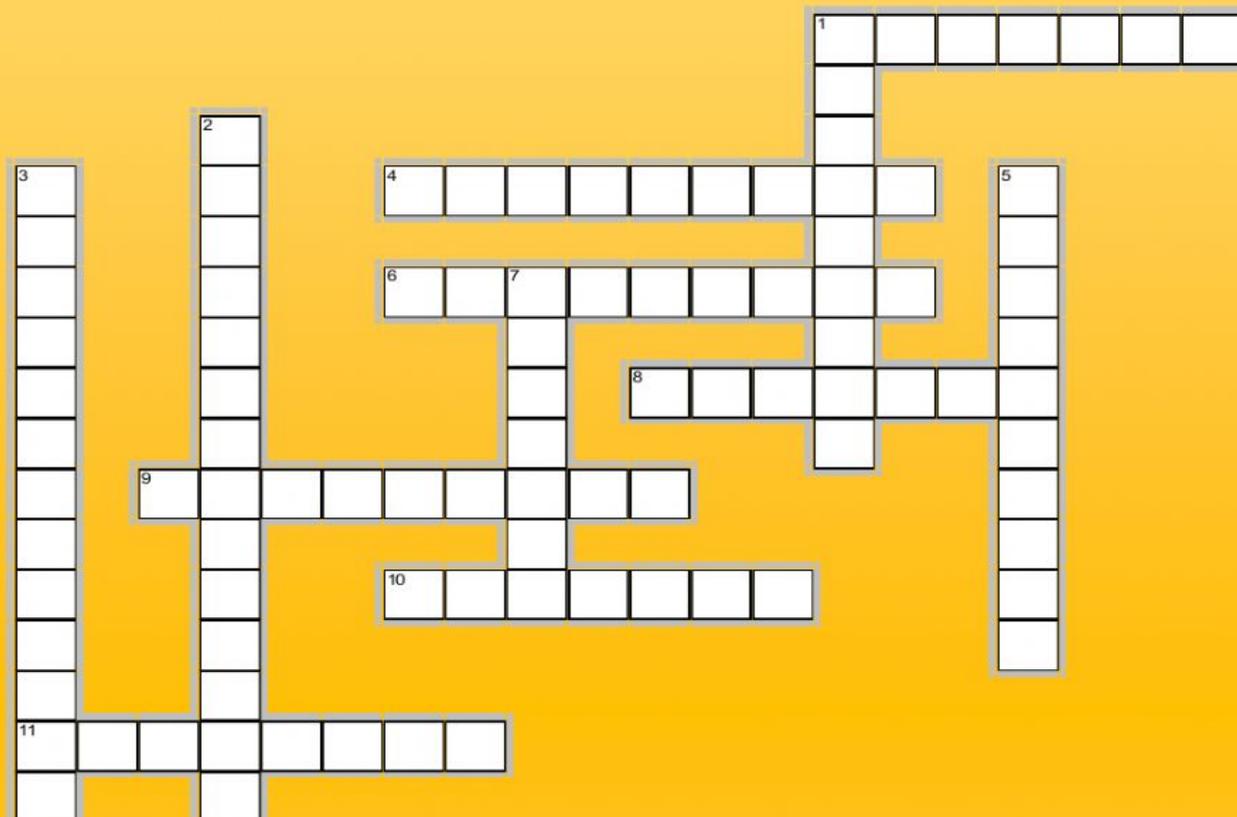
Nama :

Kelas :

TTS SIFAT KOLIGATIF LARUTAN ELEKTROLIT (PERTEMUAN KE-2)

By : ULIVINA PRATINI

Isilah teka-teki silang berikut ini dengan benar!



EclipseCrossword.com

MENDATAR (ACROSS)

1. Proses perubahan wujud zat dari cair ke padat disebut
4. Proses perubahan wujud zat dari cair menjadi gas disebut
6. Sifat larutan yang hanya dipengaruhi jumlah partikel zat terlarut dan tidak dipengaruhi oleh jenis zat terlarut di sebut sifat Larutan
8. Persentase jumlah dari molekul-molekul senyawa elektrolit yang berubah menjadi ion-ion disebut ionisasi
9. Satuan konsentrasi yang menyatakan jumlah mol zat yang terdapat didalam 1000 gram pelarut.
10. Perbandingan sifat koligatif larutan elektrolit dan larutan nonelektrolit pada molaritas yang sama disebut dengan faktor....
11. Perubahan suatu senyawa menjadi ion-ion dalam suatu larutan disebut proses

MENURUN (DOWN)

1. Satuan konsentrasi yang menyatakan jumlah mol zat yang terdapat per liter larutan disebut
2. Tekanan yang dibutuhkan untuk mempertahankan kesetimbangan osmotik antara suatu larutan dan pelarut murninya yang dipisahkan oleh membran semipermeabel disebut
3. Zat yang jika dilarutkan ke dalam air tidak akan terionisasi menjadi ion-ionnya dan tidak dapat menghantarkan arus listrik disebut
5. Zat yang jika dilarutkan ke dalam air akan terionisasi menjadi ion-ionnya dan dapat menghantarkan arus listrik disebut larutan
7. Campuran homogen yang terdiri dari zat terlarut dan pelarut disebut

Setelah selesai mengerjakan kirimkan jawaban kalian ke email liveworksheet : ulivina.pratini.up@gmail.com