

## Задаци из хемије за припремање пријемног испита

### **Тема:** Раствори

- Одреди која супстанца је растварач у раствору:
  - 10g соли и 100g воде
  - 140g алкохола и 100g воде
  - 200g алкохола и 300g воде
- Раствор представља?
- Колико износи растворљивост соли X, ако се на 20°C у 190g засићеног раствора налази 15g соли X?
- Колико износи процентни састав раствора глукозе који се добија растварањем 10g глукозе у 400g воде?
- Колико грама кухињске соли има у 200g 2% воденог раствора те соли?
- Колико износи маса NaOH у 100cm<sup>3</sup> воденог раствора количинске концентрације 1 mol / dm<sup>3</sup>
- Објаснити због чега се амонијак добро раствара у води, а кисеоник се слабо раствара?
- Израчунај масу NaOH у 200cm<sup>3</sup> воденог раствора количинске концентрације 0,5 mol / dm<sup>3</sup>.
- Израчунај масу глукозе и масу воде потребне за припремање 20g 1% раствора.
- Шта представља растварање, а шта кристализација?

*Милана Томић Кањевац*

milana.tomic.kanjevac@prvagimnazija.edu.rs