

Контрольні питання для самостійної роботи №1.4

1. У чому міститься невелиючий ефект розчинника?
2. Що таке диференціюючий ефект розчинника? Які розчинники здібні диференціювати кислоти?
3. Що таке реакція автопротолізу?
4. Як з'єднані між собою константи дисоціації кислоти й сполученої основи?
5. Наведіть приклади позитивно й негативно заряджених основ.
6. Які властивості розчинника впливають на прояв кислотно-основних властивостей речовин?
7. Що таке сполучена кислотно-основна пара? Наведіть приклади.
8. Дайте визначення протогенних, протопільних, амфіпротних й інертних розчинників. Наведіть приклади.
9. Дайте визначення кислоти й основи за теорією Беріотета та Лоурі.
- 10.Що прийнято вибирати в якості стандартної кислоти (основи) у випадку оцінки сили основ (кислот)?
- 11.Назвіть найсильнішу кислоту, існуючу у молекулярній формі у водному розчині.
- 12.Що таке водневий та гідроксильний показники?
- 13.Наведіть шість прикладів реакцій автопротолізу.
- 14.Що таке йони ліату ті ліонію? Наведіть приклади.
- 15.Чим характеризується сила кислоти або основи?
- 16.Які фактори впливають на величину йонного добутку води?
- 17.Що називається буферним розчином? Які фактори впливають на величину буферної ємності?
- 18.Чим пояснюється буферна дія розчинів амфолітів?
- 19.Які недоліки й обмеження має теорія електrolітичної дисоціації Арреніуса?
- 20.Що називається основою й кислотою з точки зору теорії Бренстеда та Лоурі?
- 21.На чому повинен засновуватися вибір індикатору при кислотно-основному титруванні?