

Контрольні запитання і завдання до лекції :

1. Що таке константа кислотності й основності?
2. Які бувають розчинники за кислотно-основною властивістю?
3. Як виражаються кислотні властивості в розчинниках з донорними властивостями? Чому?
4. Що таке нівелюючий ефект розчинника? Наведіть приклад.
5. В чому особливість амфіпротних розчинників? Покажіть на прикладі.
6. Що таке йонний добуток розчинності?
7. Як визначити C_H^+ в:
 - 1) розчині сильної кислоти;
 - 2) розчині сильної основи;
 - 3) розчині слабкої кислоти;
 - 4) розчині слабкої основи;
 - 5) розчині суміші спряжених кислот та основ;
 - 6) розчині амфоліта;
 - 7) розчині багато основних кислот та основ;
 - 8) суміші кислот та основ.
8. Як називаються суміші спряжених кислот та основ?
9. Який взаємозв'язок між константою кислотності та константою основності спряженої основи?
10. Які кислоти у воді можуть повністю віддавати протони? За рахунок чому це відбувається?