

## Питання до заліку

### Вступ в екологічну хімію

1. Які процеси мають назву електро-хімічні?
2. Де застосовується енергія хімічних процесів?
3. За яким принципом процеси поділяють на обмінні та окисно-відновні?
4. Які існують шляхи проходження окисно-відновних процесів?
5. Описати механізм проходження окисно-відновного процесу хімічним шляхом.
6. Що є носієм хімічної енергії та рушійною силою при хімічному шляху проходження окисно-відновного процесу?
7. Що таке потенціал? В яких науках використовують це поняття? Навести приклади.
8. Як виникає стрибок потенціалу? Наведіть приклади виникнення стрибку потенціалу в природних процесах.
9. Як перетворити цинкову і мідну пластинки на електроди?
10. Чому стандартний електродний потенціал цинкового електроду має від'ємне значення, а мідного додатне?
11. Що є рушійною силою в електрохімічному ланцюзі, де відбувається окисно-відновний процес ?
12. Яку роль відіграє мідний провідник в гальванічному елементі?
13. Визначте різницю між хімічним та електрохімічним процесами проходження окисно-відновних реакцій.
14. Назвати структурні частини гальванічного елементу та їх призначення.
15. Застосування електролізу в побуті та промисловості?