**Тема уроку. Самостійна робота.**

**Мета: закріпити вміння складати рівняння дисоціації електролітів.**

Напишіть рівняння дисоціації запропонованих речовин.

Користуючись **таблицею розчинності** речовин у воді (див. задній форзац підручника), легко визначити, з яких йонів утворено конкретні кислоти, основи чи солі, адже в таблиці подано катіони й аніони, а не окремі атоми чи групи атомів.

***Дівчата виконують завдання І варіанту,***

***хлопці ІІ варіанту:***

***Варіант І***

Na2SiO3, HNO3, LiOH, Ca(OH)2, KOH, FeSO4, Cr2(SO4)3, Na3PO4, H2S, H3PO4.

***Варіант ІІ***

ZnCl2, HNO3, MgSO4, Ba(OH)2, AlCl3, Ba(NO3)2, Mg3(PO4)2, H2SO3, K2SiO3, CsOH.