

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 I варіанту, хлопці II варіанту:

Варіант I

Na_2SiO_3 , HNO_3 , LiOH , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, KOH , FeSO_4 ,
 $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$, Na_3PO_4 , H_2S , H_3PO_4 .

Варіант II

ZnCl_2 , HNO_3 , MgSO_4 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, AlCl_3 ,
 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$, H_2SO_3 , K_2SiO_3 , CsOH .