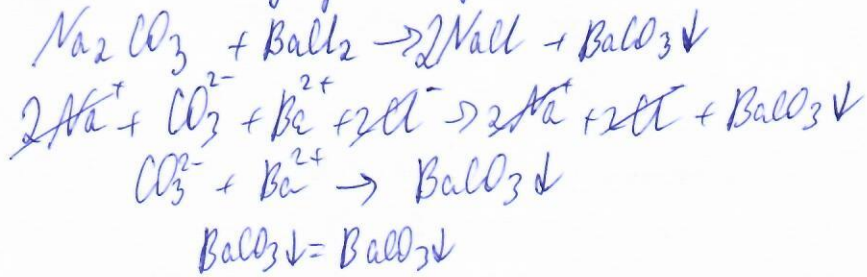
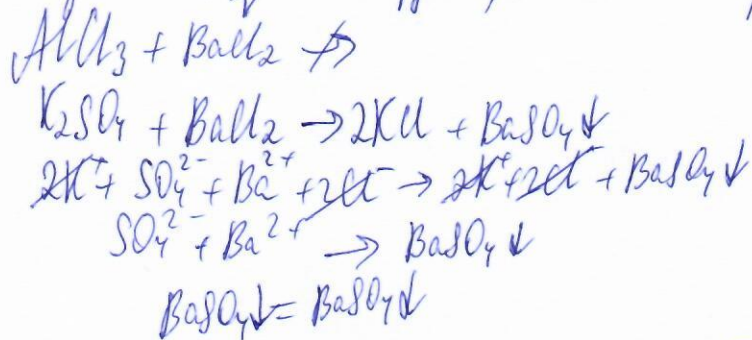


1. Бізде бірінші  $BaCl_2$ -ні таңдап тастаймыз. Себебі, ол екеу ерітіндімен тұрба тұрса да.  $K_2SO_4$  немесе  $Na_2CO_3$ . Ерітінділерді арақатыстыру арқылы тұрба түзейміз. Егер тұрба тұрса, қосымша тұз, яғни тұрбадан өзінен ас тұз болмаса, біз  $Na_2CO_3$  немесе  $BaCl_2$ -ні таңдап аламыз.



2. Оған кейін, аларға оқырату үшін, кезек кезек басқа ерітінділермен арақатыстырамыз. Егер, бір ерітінді бірінші болса бір ерітіндімен әрекеттеспей, ол оған екеу ерітіндімен тұрба тұрса, ол  $BaCl_2$ . Арақатыстыру ерітінділері:  $AlCl_3$  немесе  $K_2SO_4$ .



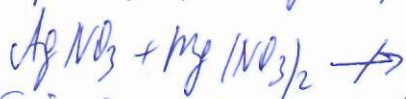
Бірінші пробиркада бізде сонда, алғашқы, бастапқы -  $Na_2CO_3$

Екінші пробиркада бізде -  $BaCl_2$

Үшінші пробиркада  $BaCl_2$ -мен әрекеттеспей, реакцияға түспейтін -  $AlCl_3$

Төртінші пробиркада тұрба тұрса -  $K_2SO_4$

3. Қалған үш пробиркада ерітінділерді алдымен үш, аларға оған арақатыстырамыз. Екі әрекеттеспейтін ерітінділер болу керек. Олар:  $AgNO_3$  немесе  $Mg(NO_3)_2$ .



Сонда, бесінші пробиркада -  $Mg(NO_3)_2$  гелек;

Алтыншы пробиркада олар әрекеттеспейтін -  $AgNO_3$ .

Соңғы пробиркада - сәйкесінше соған қалған көк.