

Хэерле көн!!!



Кабатлау

1. $C + O_2 = CO_2 \uparrow$
2. $Fe + CuSO_4 = Cu + FeSO_4$
3. $Cu(OH)_2 = CuO + H_2O$
4. $P_2O_5 + 3H_2O = 2H_3PO_4$
5. $NaOH + HCl = NaCl + H_2O$
6. $4Al + 3O_2 = 2Al_2O_3$
7. $Zn + 2HCl = ZnCl_2 + H_2 \uparrow$



Реакция тибы

Күшүлу

Таркалу

Алмаштыру

№ 1, 4, 6

№ 3

№ 2, 7

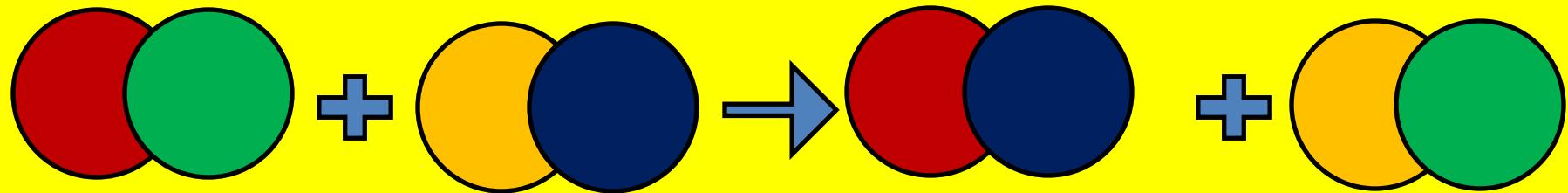
21.04.10.

Дәрес темасы:
Алмашу реакциясе

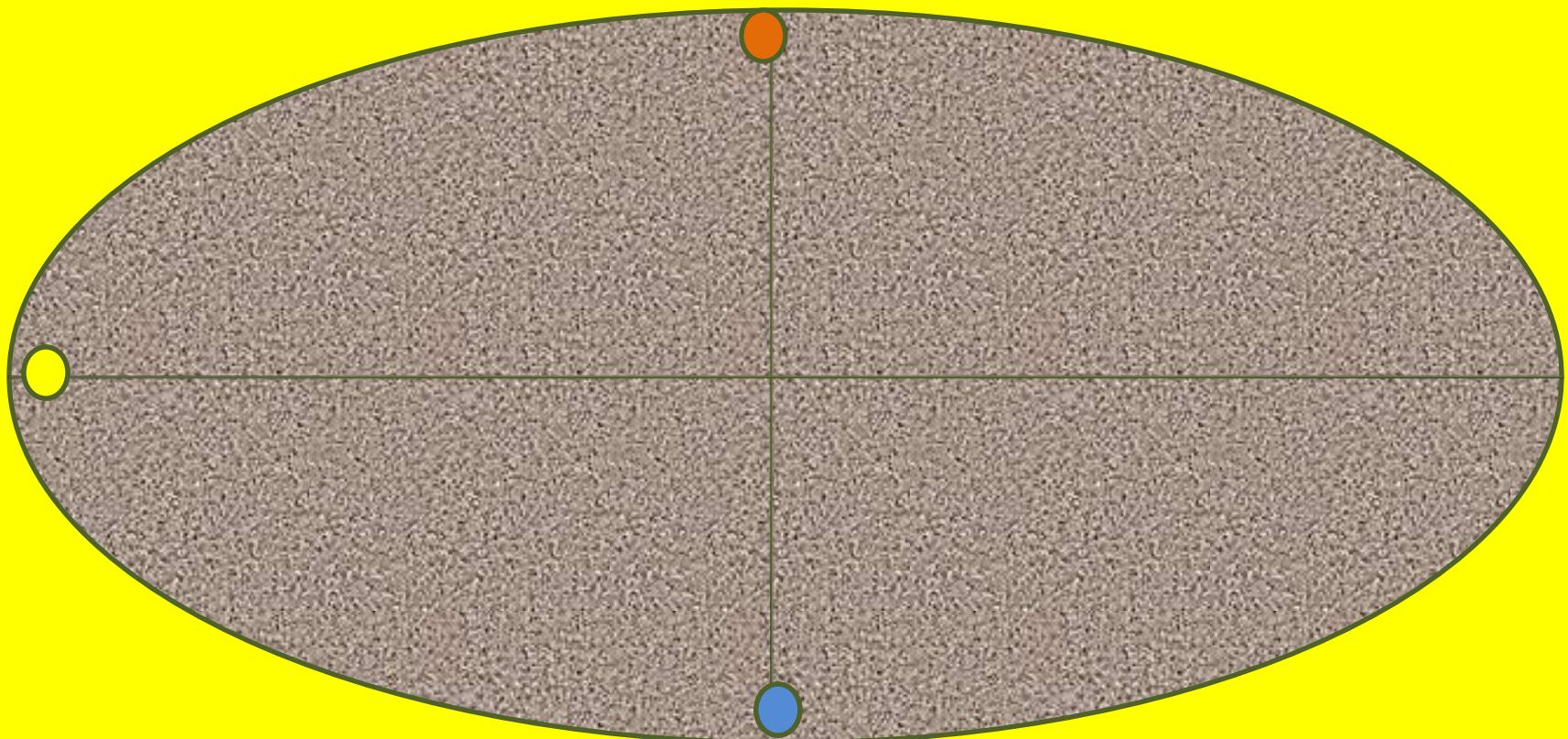
Дәрес максаты:

1. Алмашу реакциясенә билгеләмә бирергә.
2. Алмашу реакциясе тигезләмәләрен язарга өйрәнергә
3. Алмашу реакцияләренең ахыргача узу шартларын билгеләргә

Алмашу реакциясе схемасы



Күзлэр өчен гимнастика

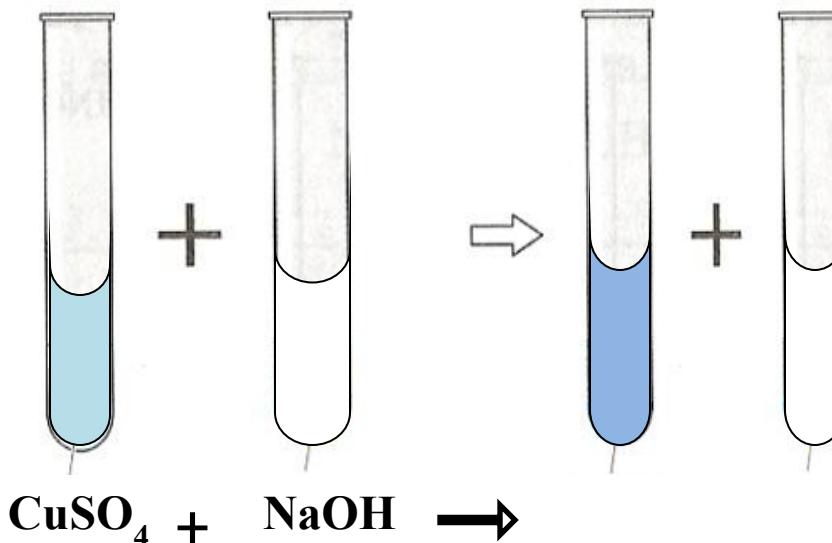


Практик бираем



Практик бирем

№ 1



бакыр

сульфаты

Натрий

гидроксиды

бакыр

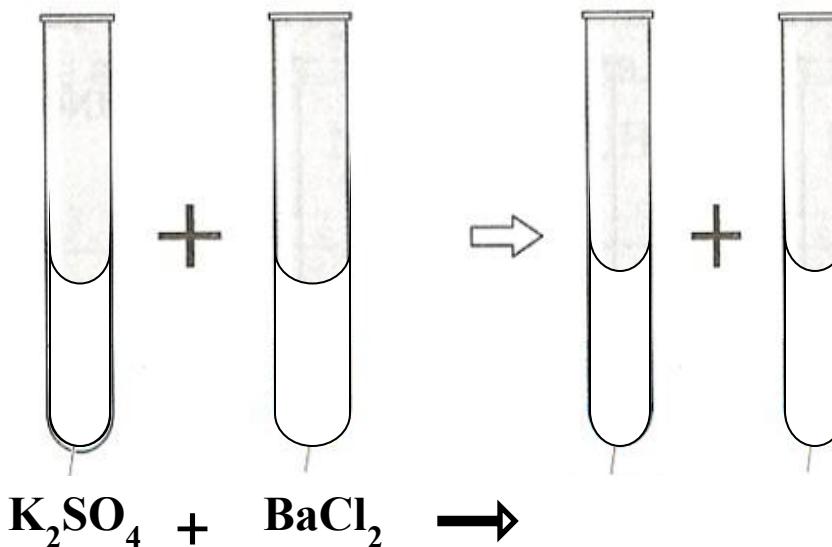
гидроксиды

натрий

сульфаты

Практика бирем

№ 2



калий

сульфаты

барий

хлориды

калий

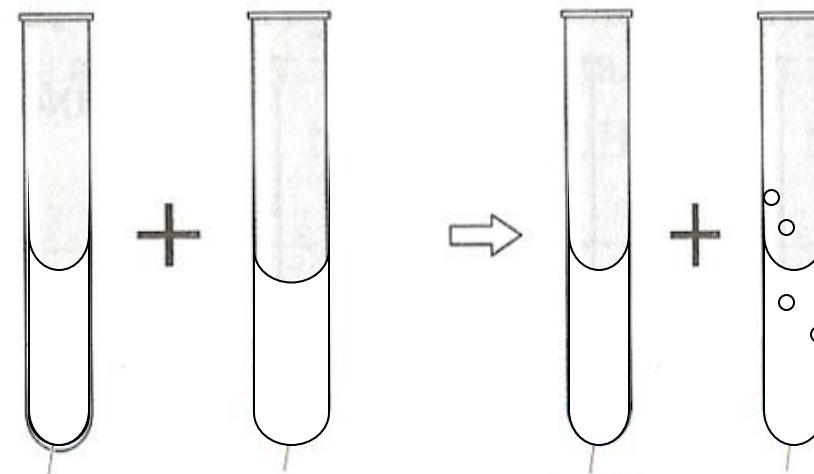
хлориды

барий

сульфаты

Практика бирем

№ 3



натрий
карбонаты

нитрат
кислотасы

натрий
нитраты

углекислый
газ



Нәтижә: Алмашу
реакцияләре газ, су
аерылып чыкса, утырым
төшсө азаккача барадар.

Мөстәкыйль эш



Өй эше: § 44, 5 күнегү
индивидуаль бирем

Сау бұлығыз!



Өй эшләрен
башкаруда
уңышлар телим!