

Хээрле 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. $Zn + 2HCl = ZnCl_2 + H_2 \uparrow$



21.04.10.

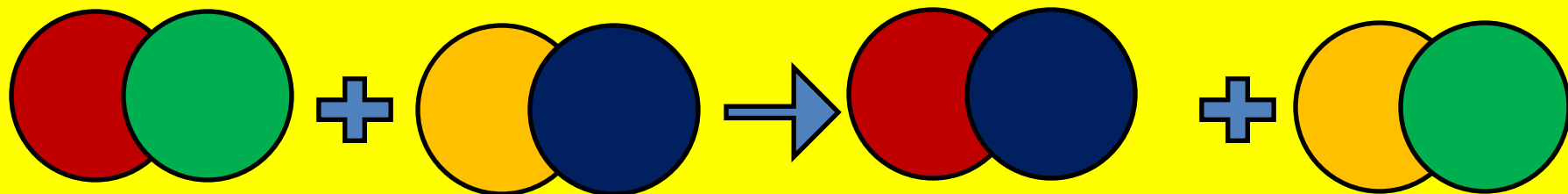
Дәрес темасы:

Алмашу реакциясе

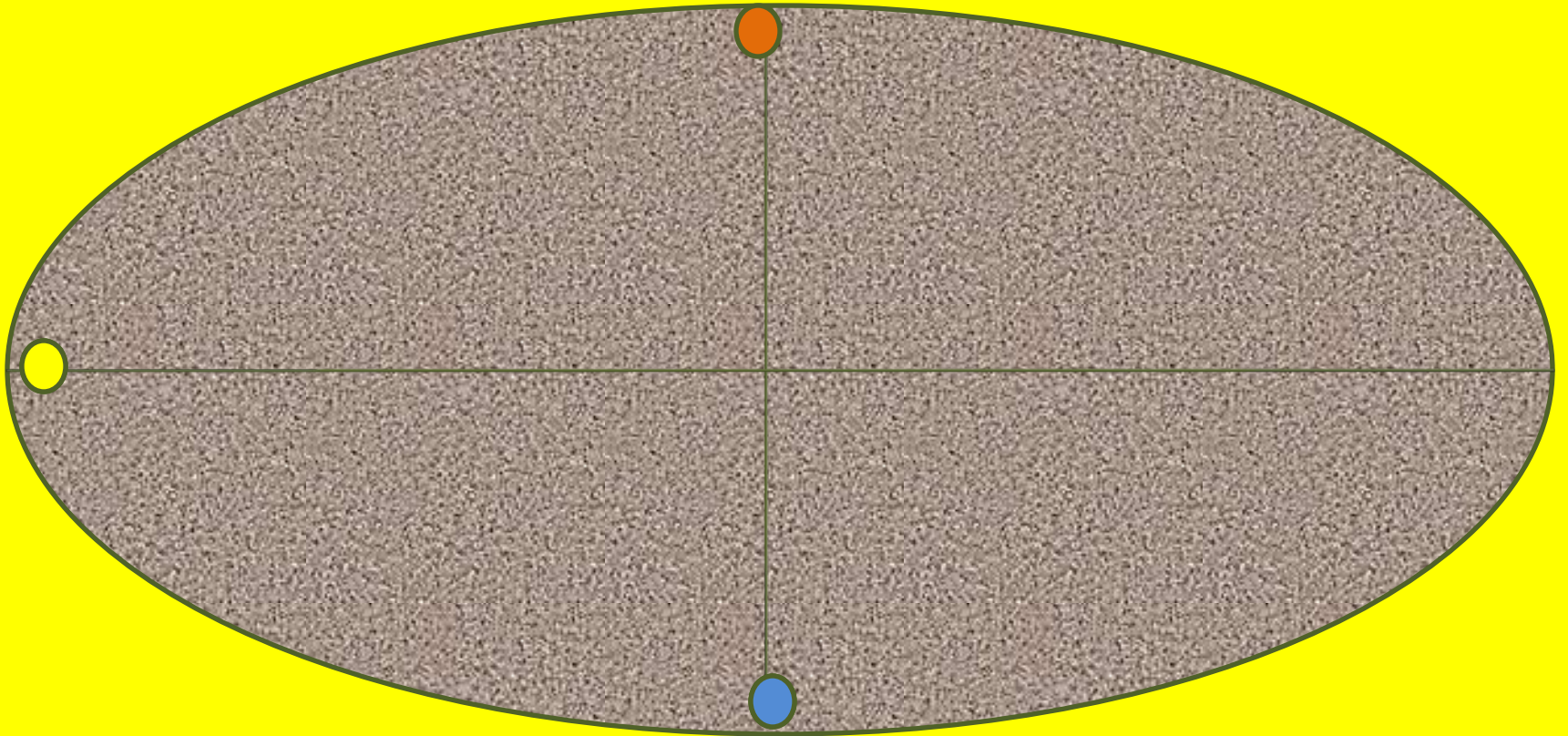
Дәрес максаты:

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

Алмашу реакциясе схемасы



Күзләр өчен гимнастика

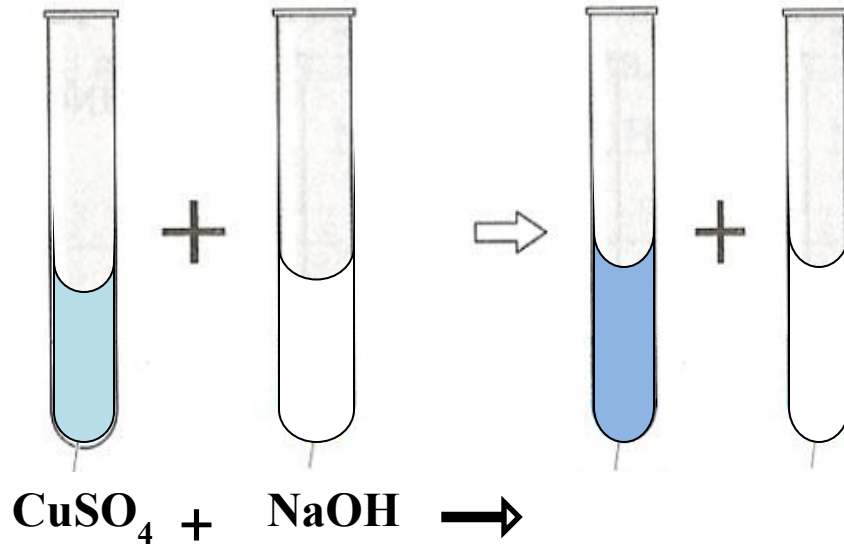




***Практик
бирем***

Практик бирем

№ 1



бакыр
сульфаты

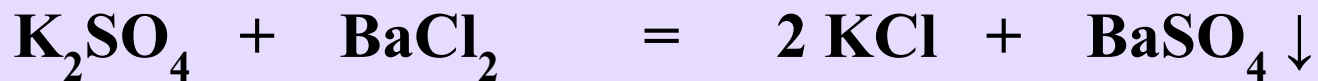
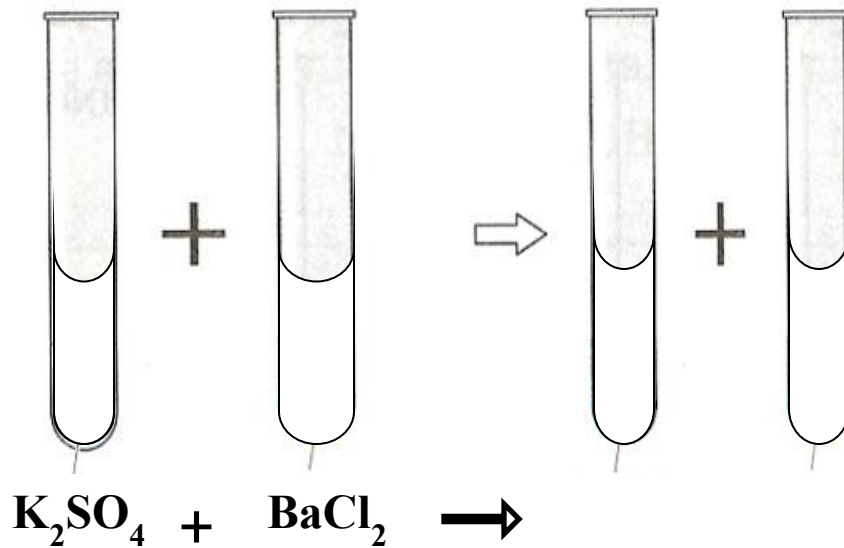
Натрий
гидроксиды

бакыр
гидроксиды

натрий
сульфаты

Практик бирем

№ 2



калий
сульфаты

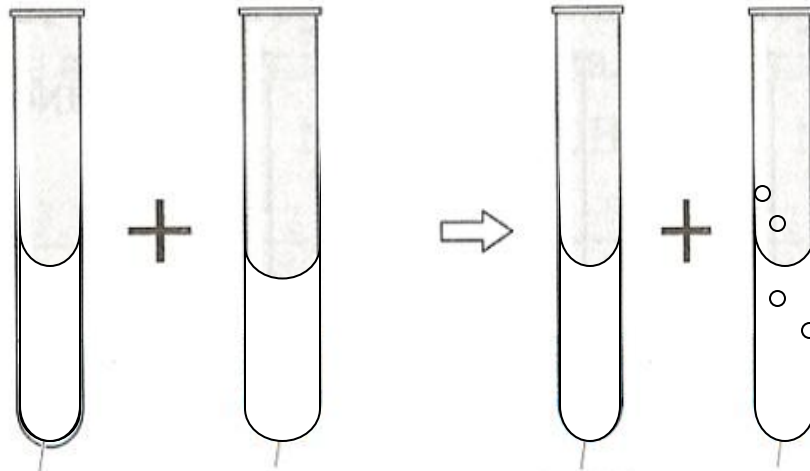
барий
хлориды

калий
хлориды

барий
сульфаты

Практик бирем

№ 3



натрий

нитрат

натрий

углекислый

су

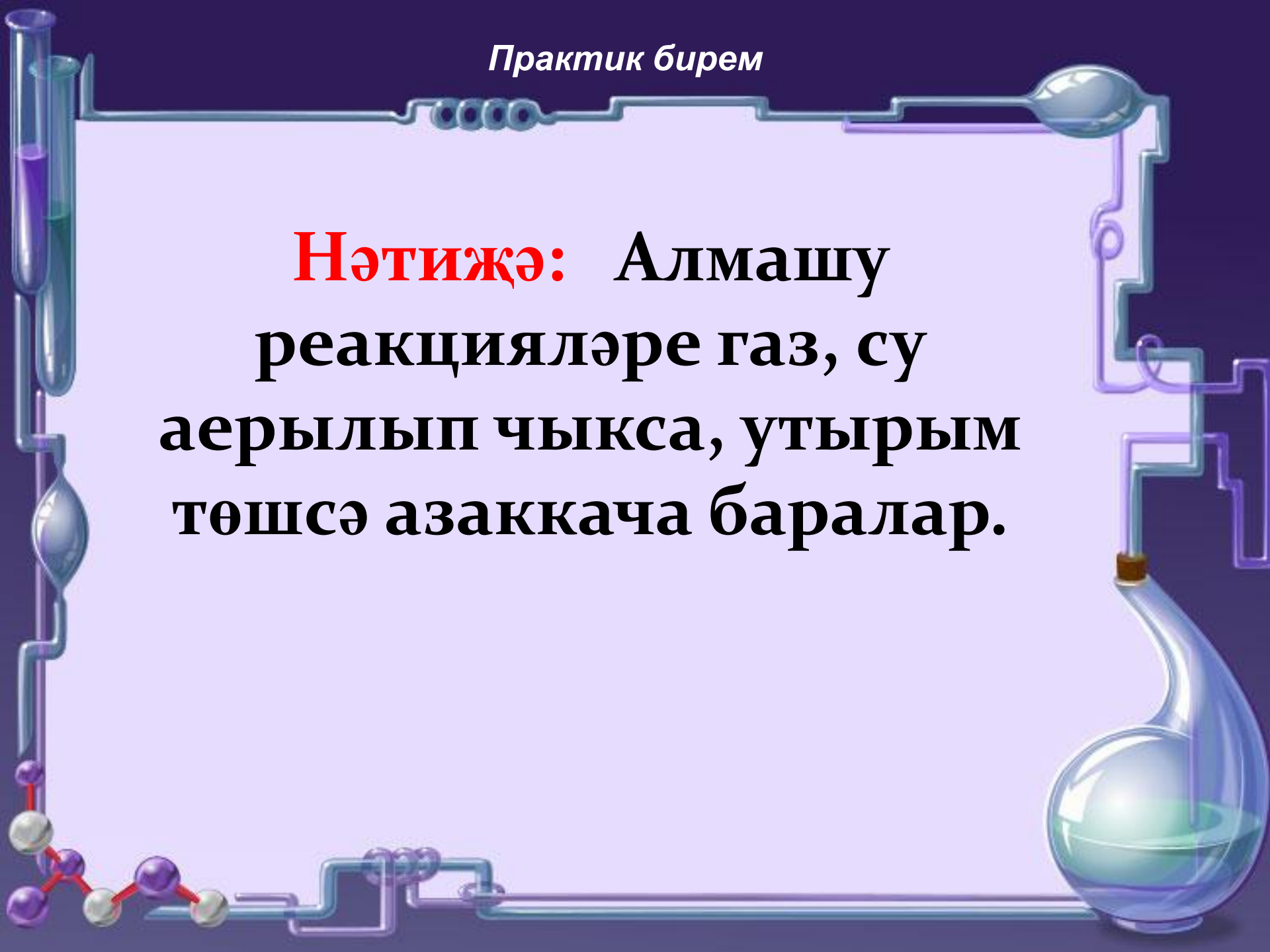
карбонаты

кислотасы

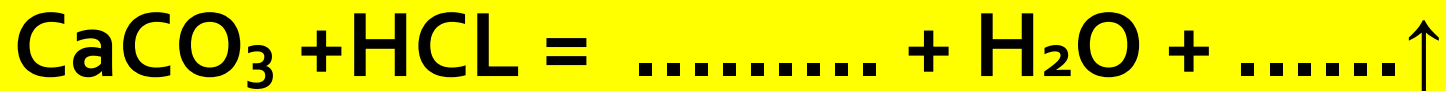
нитраты

газ

Нәтижә: Алмашу
реакцияләре газ, су
аерылып чыкса, утырым
төшсә азаккача баралар.



Мөстәкыйль эш



Өй эше: § 44, 5 күнегү
индивидуаль бирем

Сау булыгыз!



**Өй эшләрән
башкаруда
уңышлар телим!**

