

Жаңаөзен мектеп-гимназиясы

Ашық сабақ

Тақырыбы: Су тектің химиялық қасиеттері және алыну жолдары

Пән мұғалімі: Атабай А

2015-2016 оқу жылы

Топтың ережесі



1. *Ойды қайталамау.*
2. *Сөзді бөлмеу.*
3. *Топта бірін-бірі тыңдау, сыйлау.*
4. *Сыпайы сөйлеу.*



Cl_2 S Na O_2



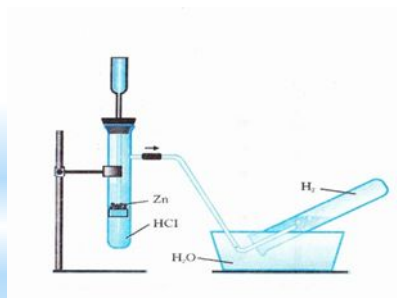
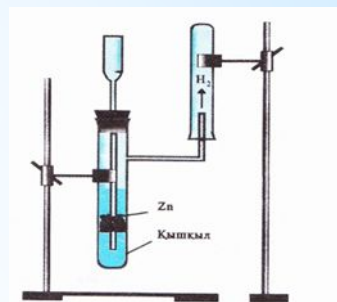
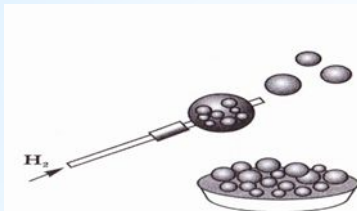
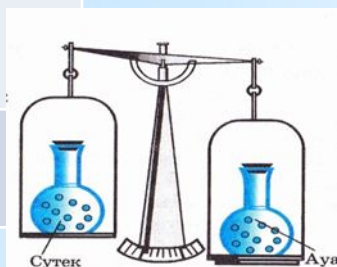
1-тапсырма. Үш жұмысын тексеру

№

1 Сутектің физикалық қасиеттерін сипаттап айтып беріңдер.

2 Не себепті сутектің жылуөткізгіштігі жоғары екенін түсіндіріңдер.

3 Мына суреттер нені білдіреді? Айтып беріңіз.



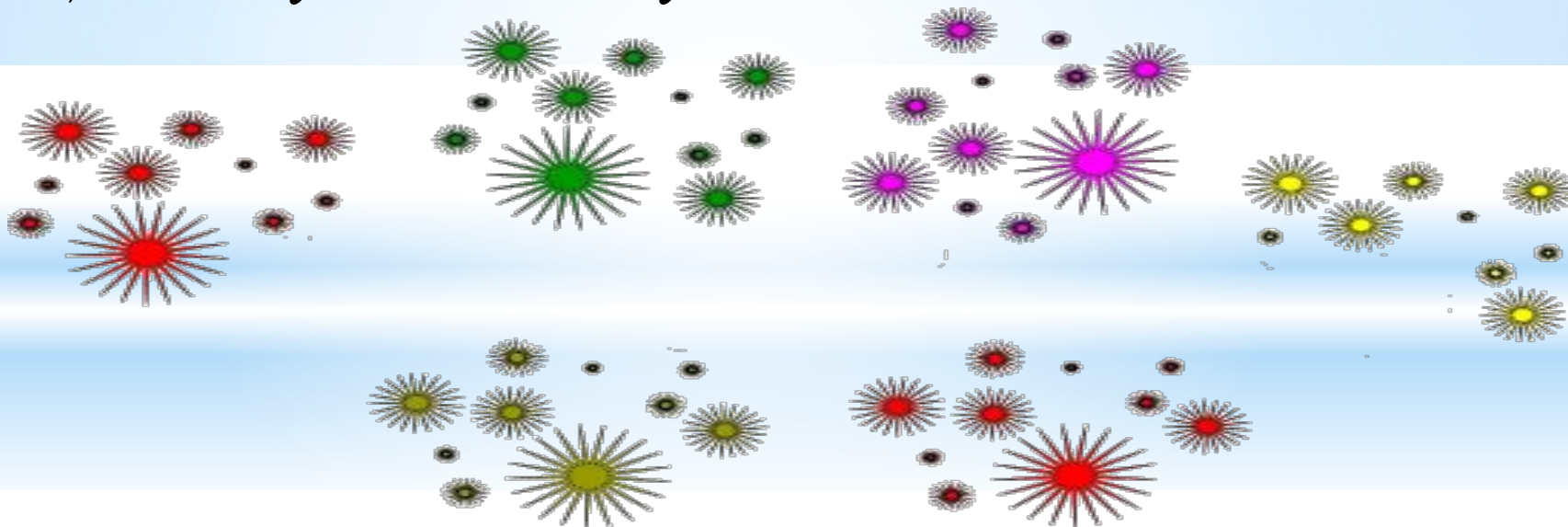


Сутектің ХИМИЯЛЫҚ
қасиеттері, қолданылуы

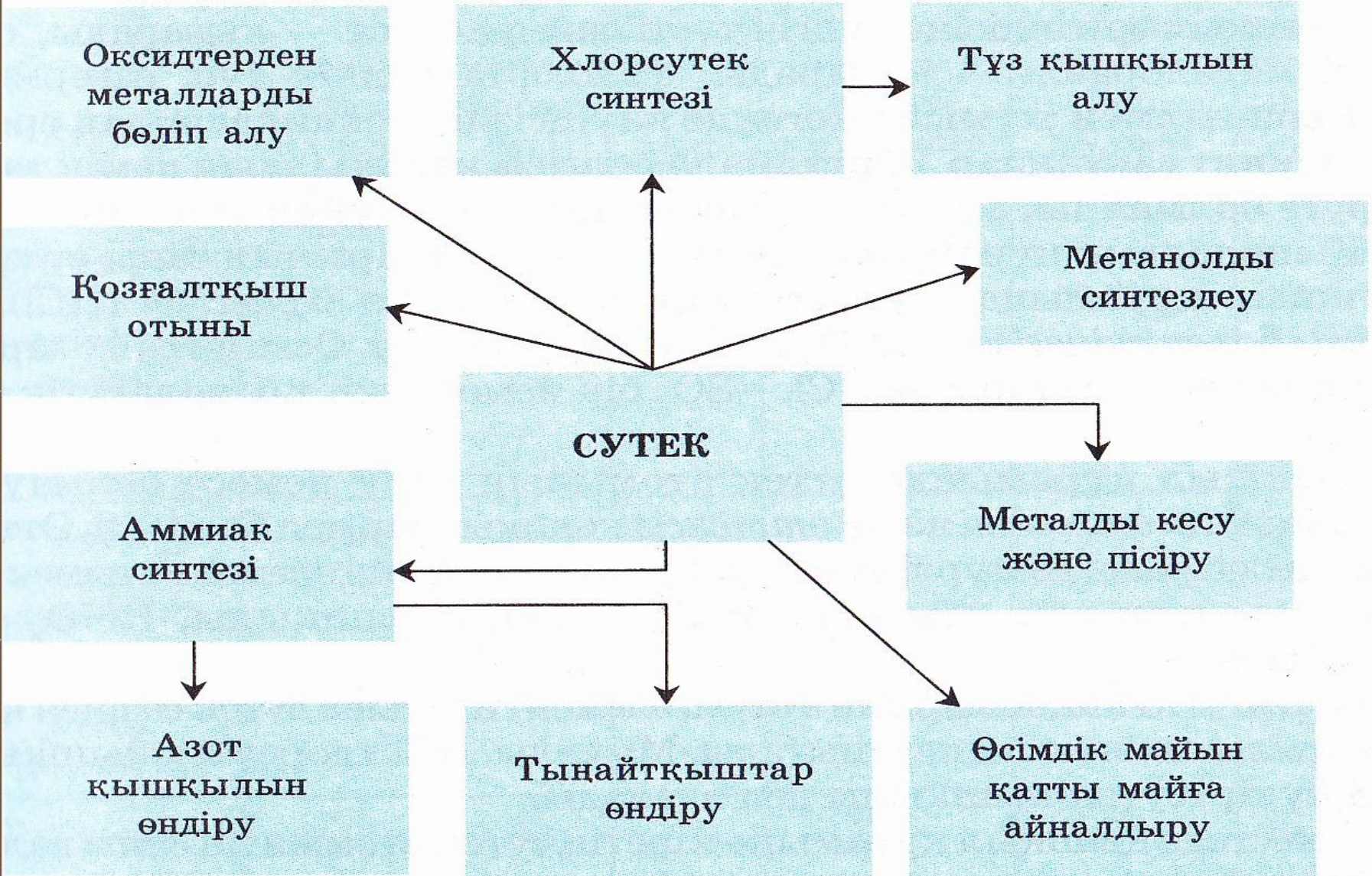


2-тапсырма.

*Оқулықтан сутектің химиялық қасиеттері,
қолданылуымен танысу*



Сутектің қолданылуы



3-тапсырма



1) Сутектің қолданылуы. Кесте сызу.

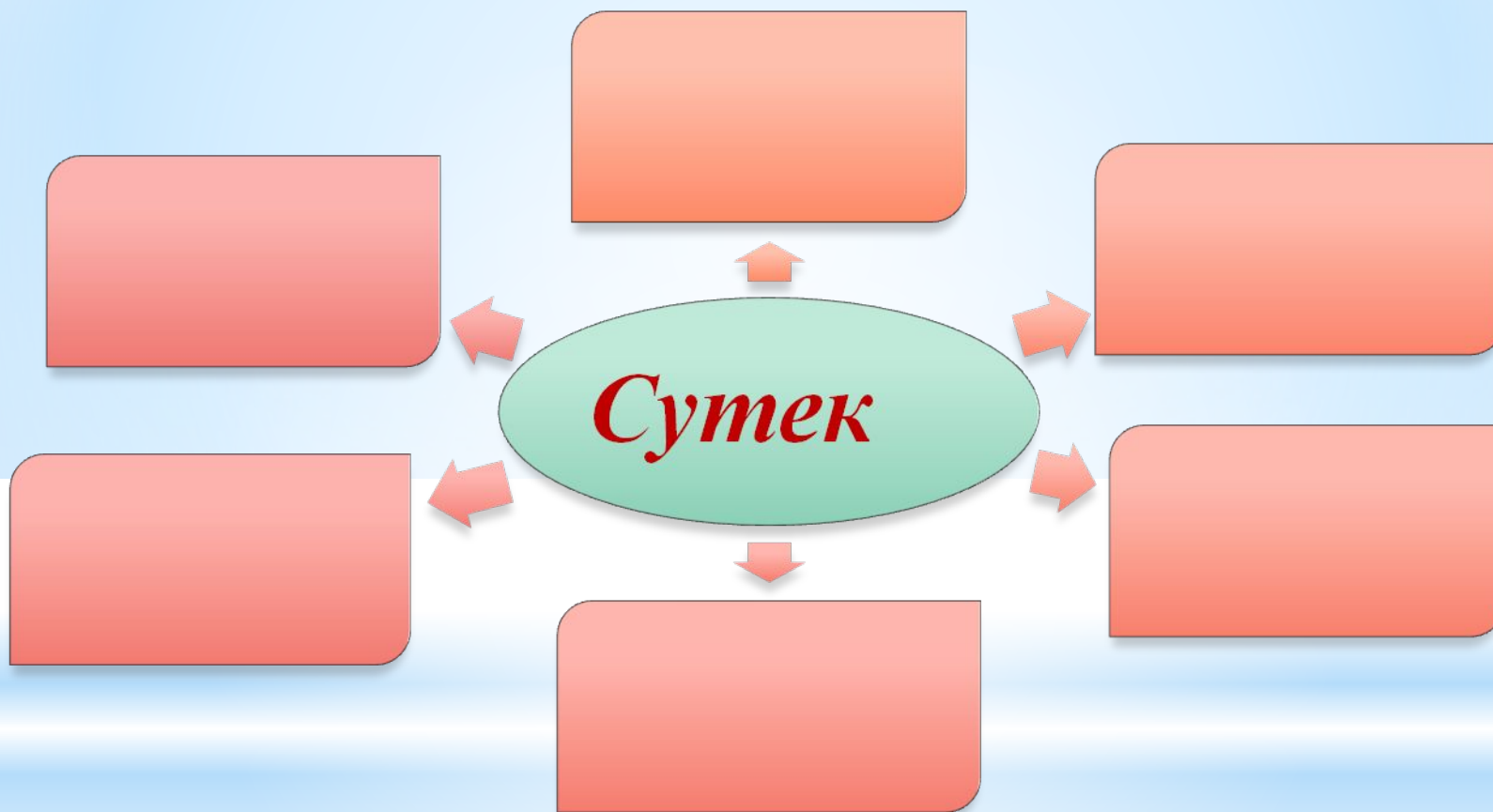


2) Электронды оқулықтан сутектің мыс (II) оксиді тәжірибесі көрсетіледі. Көргендеріңді есте сақтай отырып реакция теңдеулерін жазыңдар.

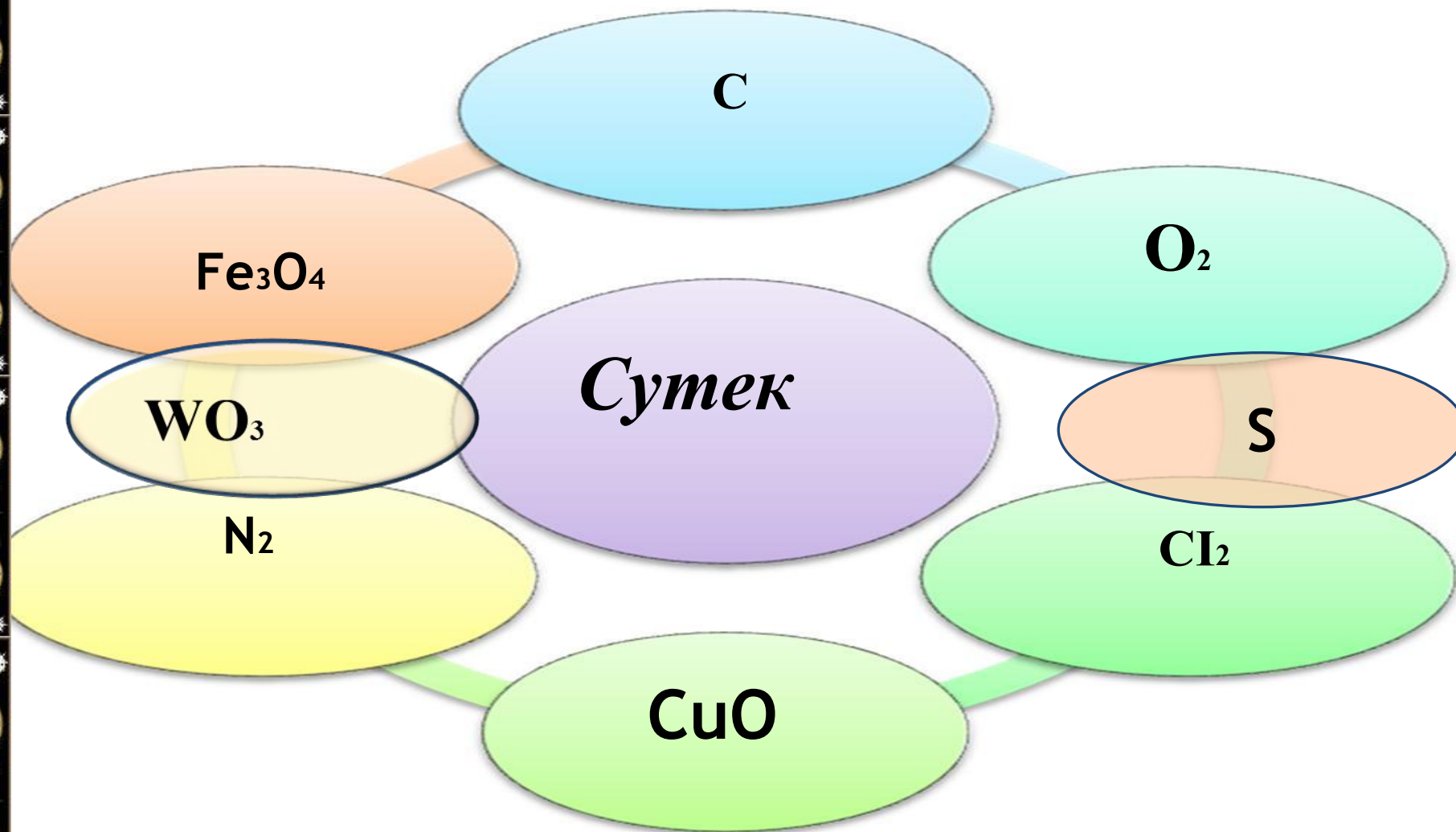
3) Оқулықпен жұмыс. №4, 5 жаттығу



Сутектің қолданылуы



4 –тапсырма. *Сутектің химиялық қасиеттерін басшылыққа ала отырып, жеруі мүмкін реакция теңдеулерін құрыңдар.*



5-тапсырма.

1) 2 моль O_2 , 3 моль H_2 – ден тұратын газдар қоспасы қалыпты жағдайда қанша көлем алады? 5 ұнай

2) Үш валентті металдың 10,8 грамы қышқылмен әрекеттескенде 13,44 л (қ.ж) сутек бөлінді. Қышқылмен қай металл әрекеттескенін табыңдар. 5 ұнай

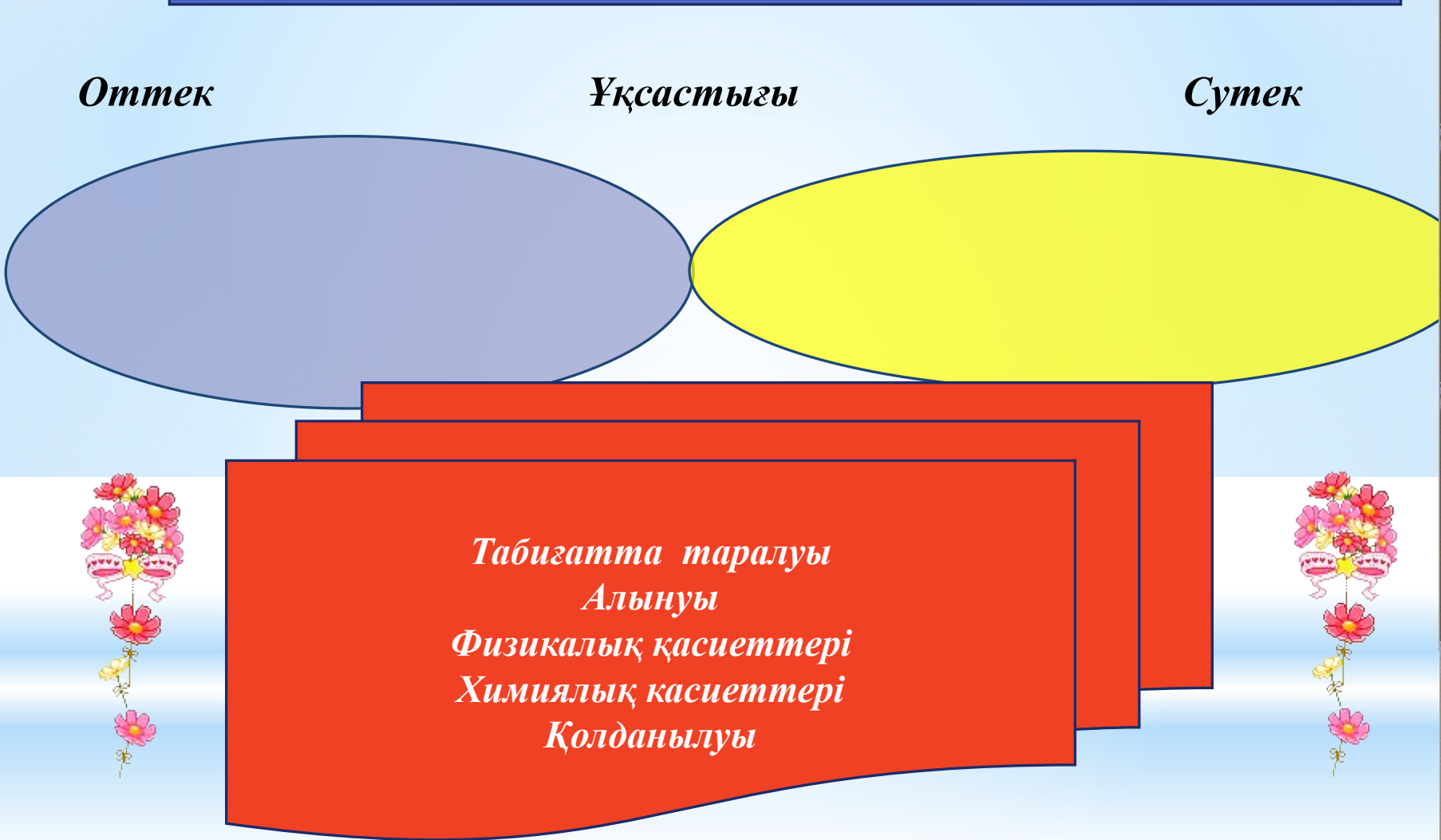
3) Метанның 8 грамын жоғары температурада айырып алған сутек 40 г мыс (II) оксидін тотықсыздандыруға жете ме? 5 ұнай

6-тапсырма.

Оттек

Ұқсастығы

Сутек



Табиғатта таралуы
Алынуы
Физикалық қасиеттері
Химиялық қасиеттері
Қолданылуы



Үйге: *Сутектің химиялық қасиеттері, қолданылуы.
Есеп № 6,7, 8*