

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.*



*$Cl_2$      $S$      $Na$      $O_2$*



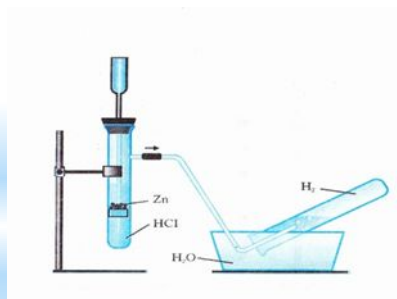
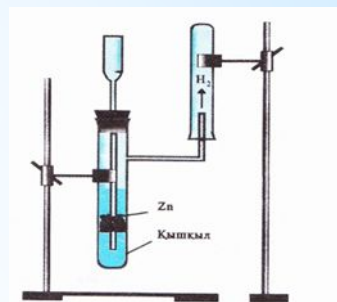
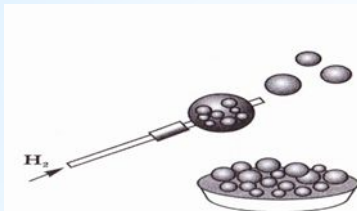
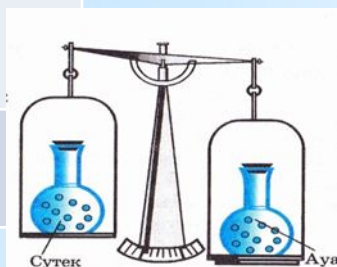
# 1-тапсырма. Үш жұмысын тексеру

№

1 Сутектің физикалық қасиеттерін сипаттап айтып беріңдер.

2 Не себепті сутектің жылуөткізгіштігі жоғары екенін түсіндіріңдер.

3 Мына суреттер нені білдіреді? Айтып беріңіз.





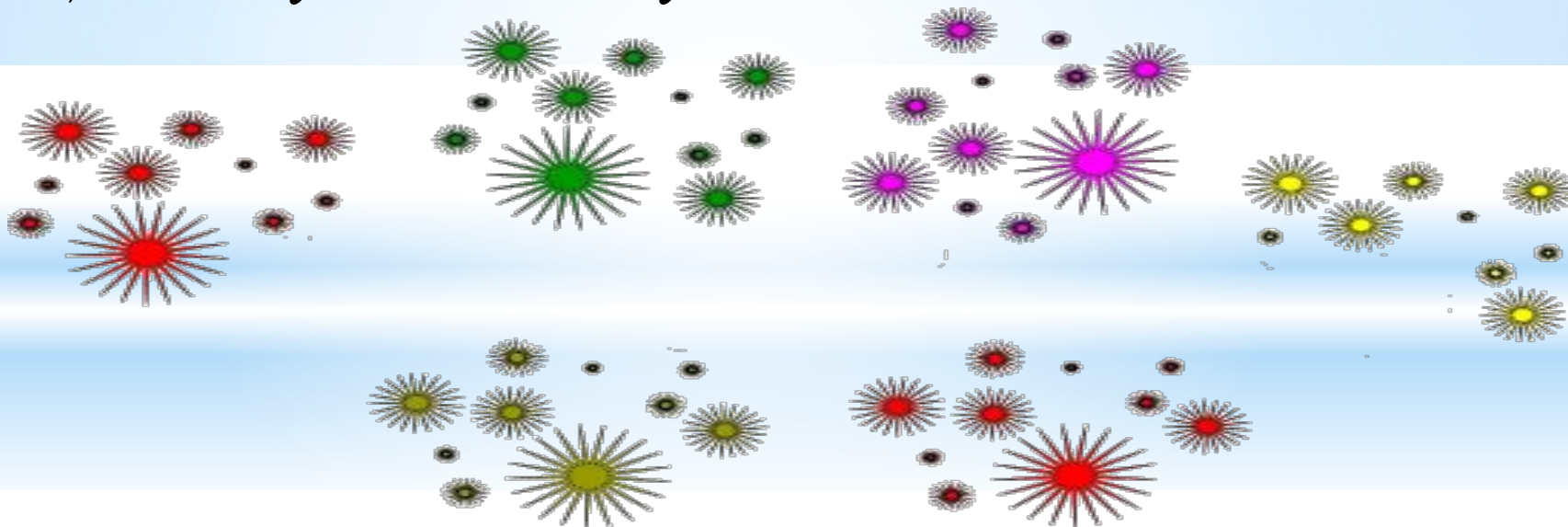
Сутектің ХИМИЯЛЫҚ  
қасиеттері, қолданылуы



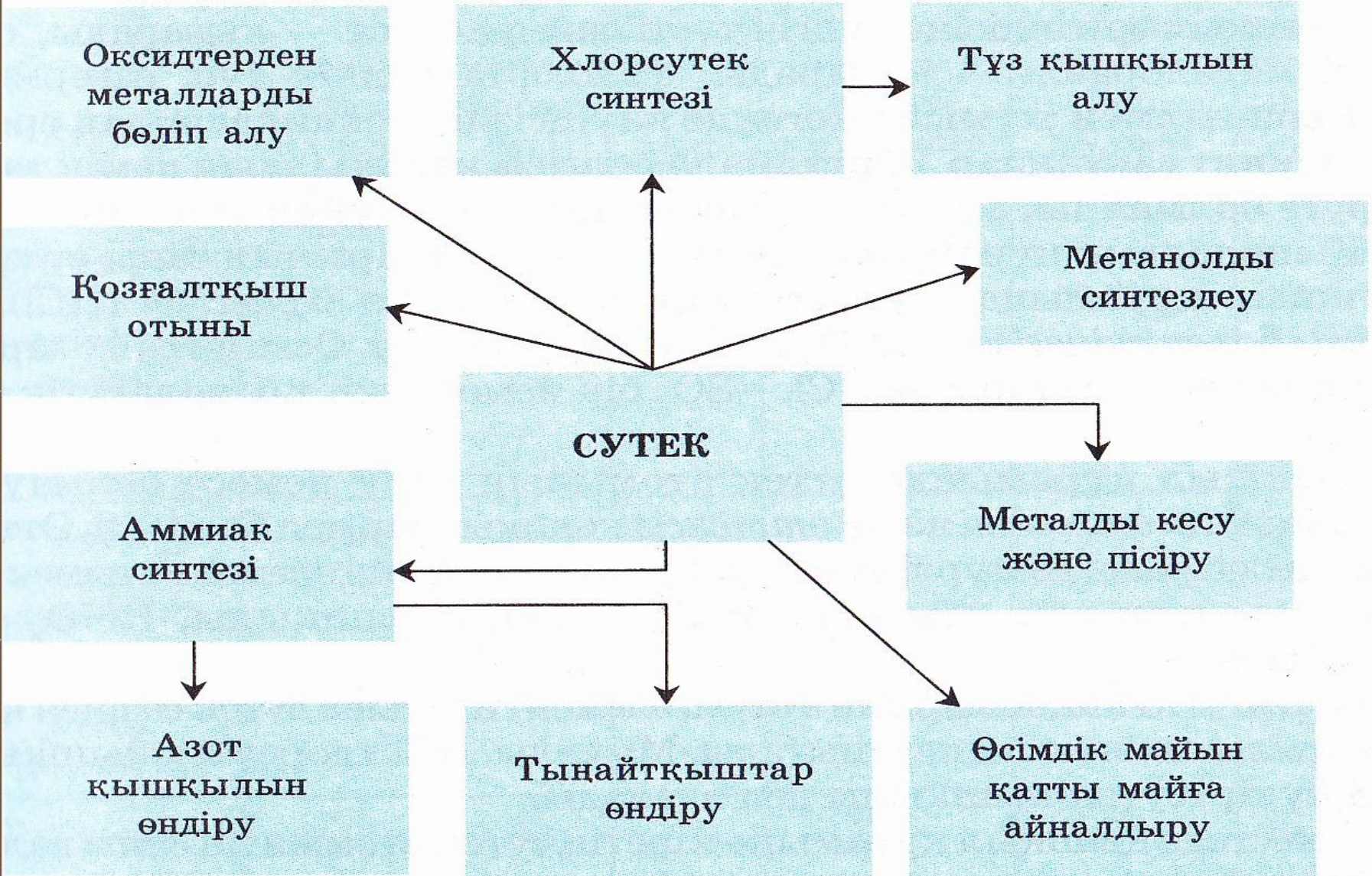
## 2-тапсырма.

---

*Оқулықтан сутектің химиялық қасиеттері,  
қолданылуымен танысу*



# Сутектің қолданылуы



# 3-тапсырма

---



1) Сутектің қолданылуы. Кесте сызу.



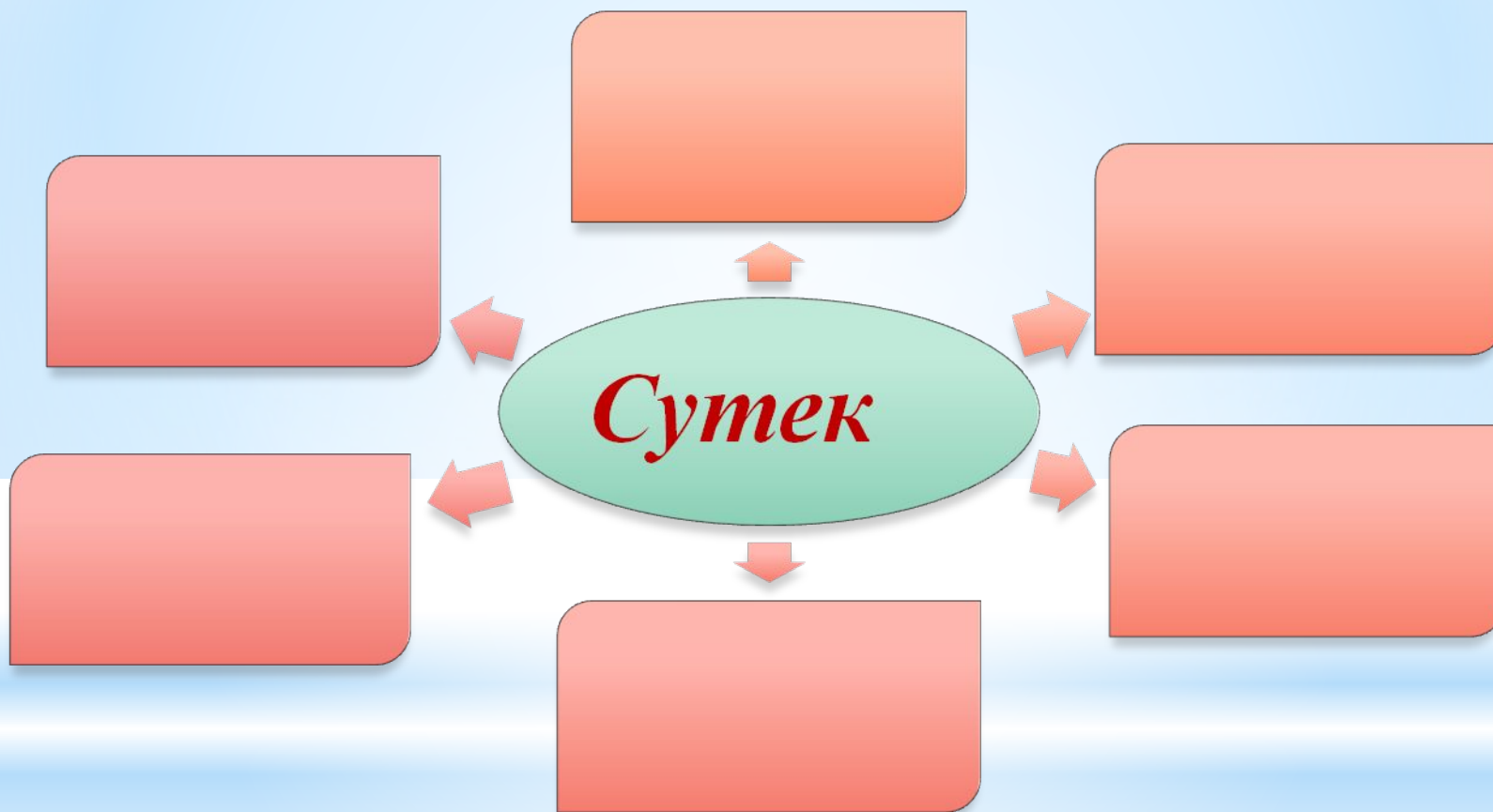
2) Электронды оқулықтан сутектің мыс (II) оксиді тәжірибесі көрсетіледі. Көргендеріңді есте сақтай отырып реакция теңдеулерін жазыңдар.

3) Оқулықпен жұмыс. №4, 5 жаттығу



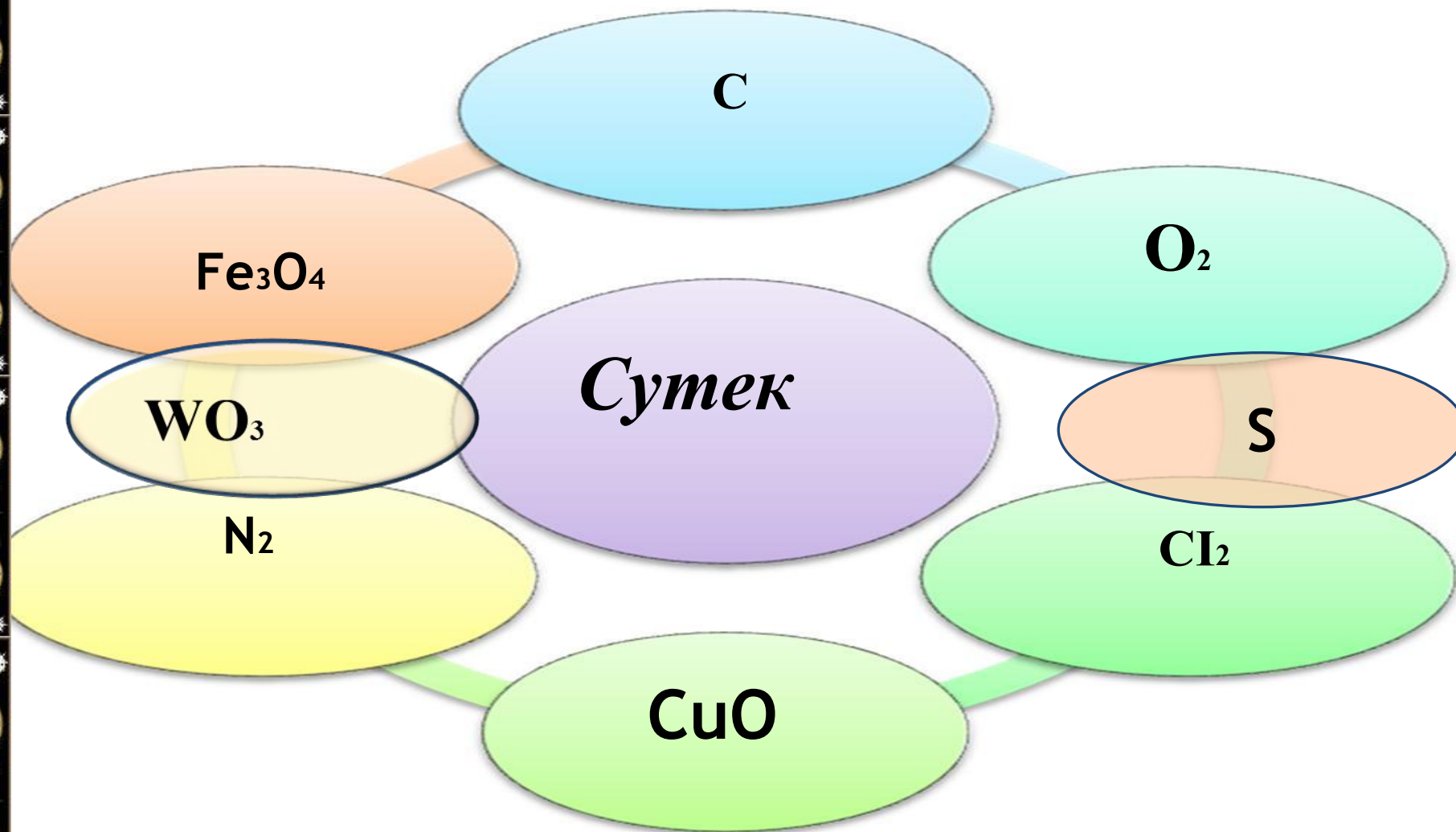
# Сутектің қолданылуы

---





**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

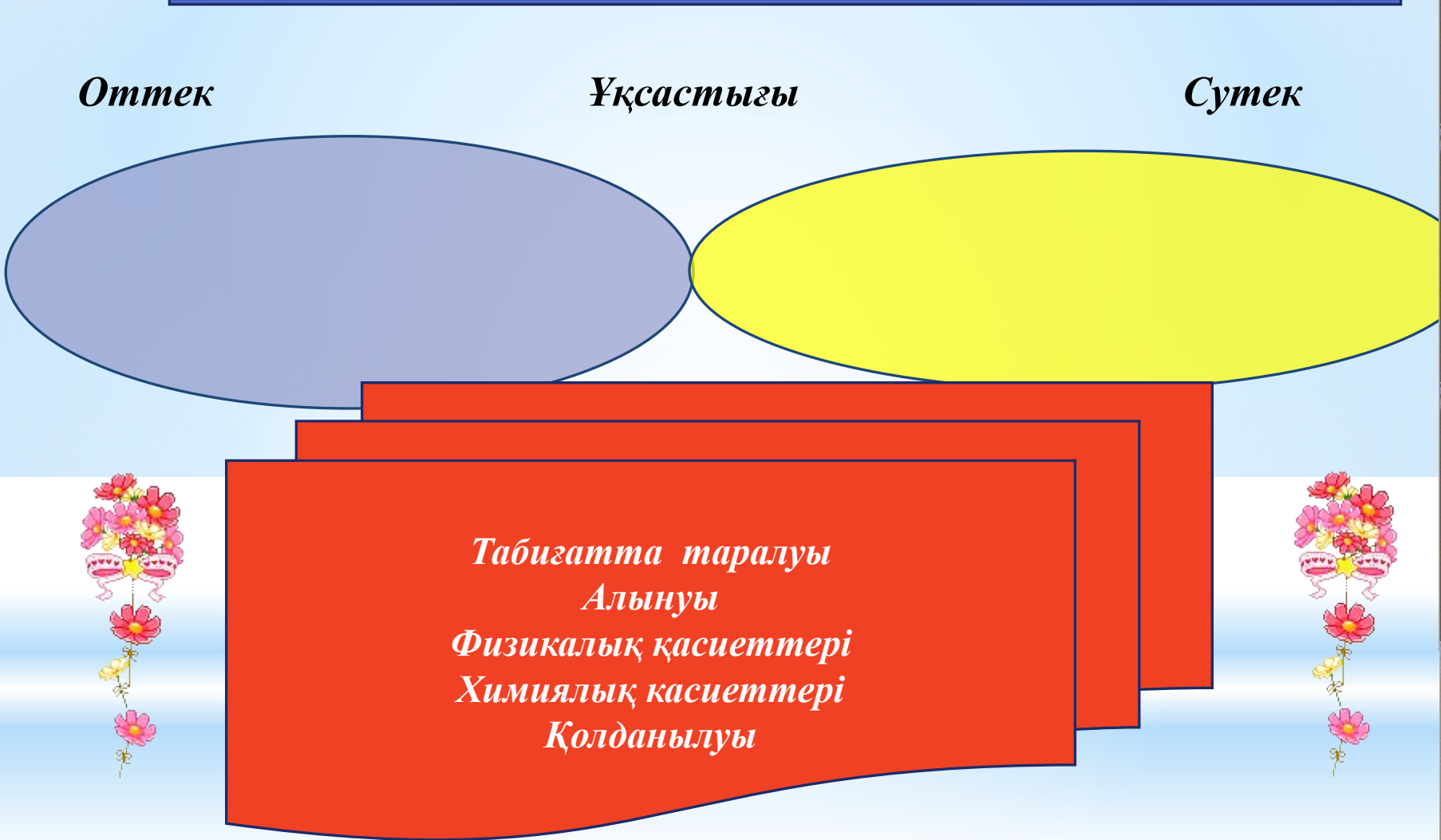
3) Метанның 8 грамын жоғары температурада айырып алған сутек 40 г мыс (II) оксидін тотықсыздандыруға жете ме? 5 ұнай

# 6-тапсырма.

*Оттек*

*Ұқсастығы*

*Сутек*



*Табиғатта таралуы  
Алынуы  
Физикалық қасиеттері  
Химиялық қасиеттері  
Қолданылуы*





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