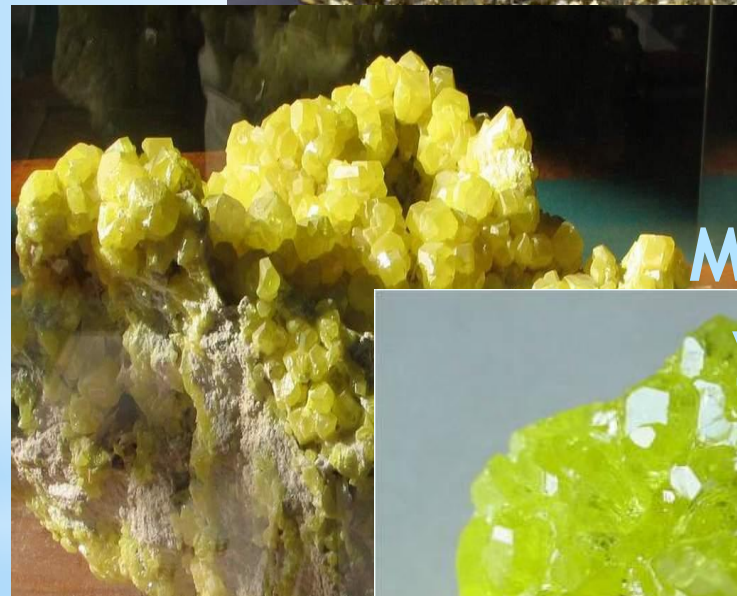
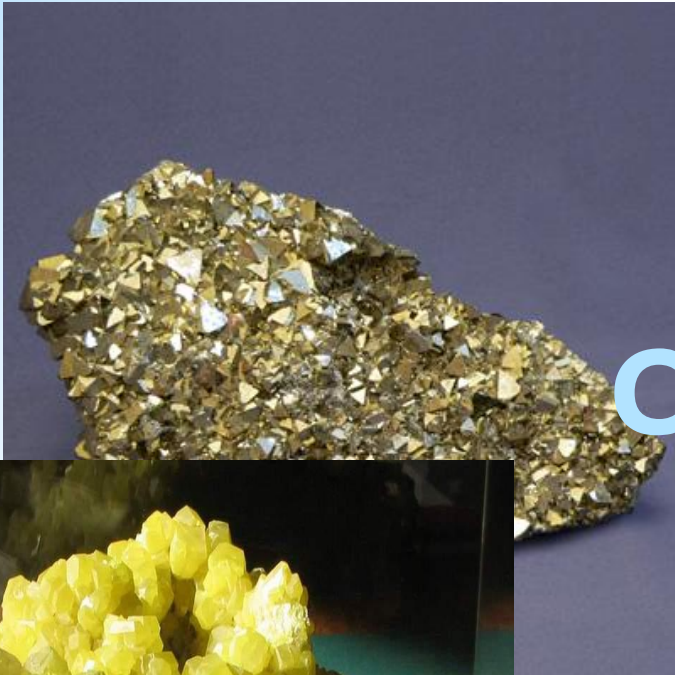
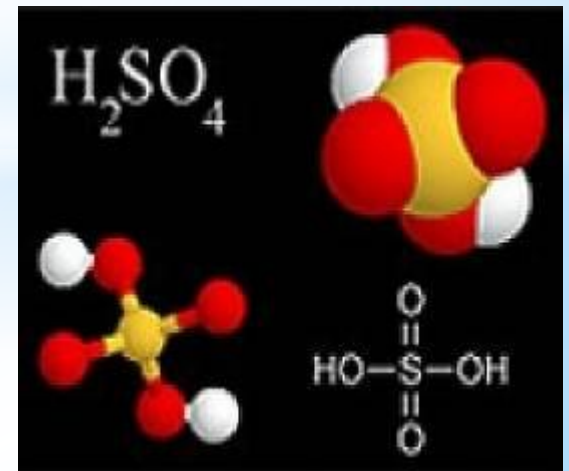


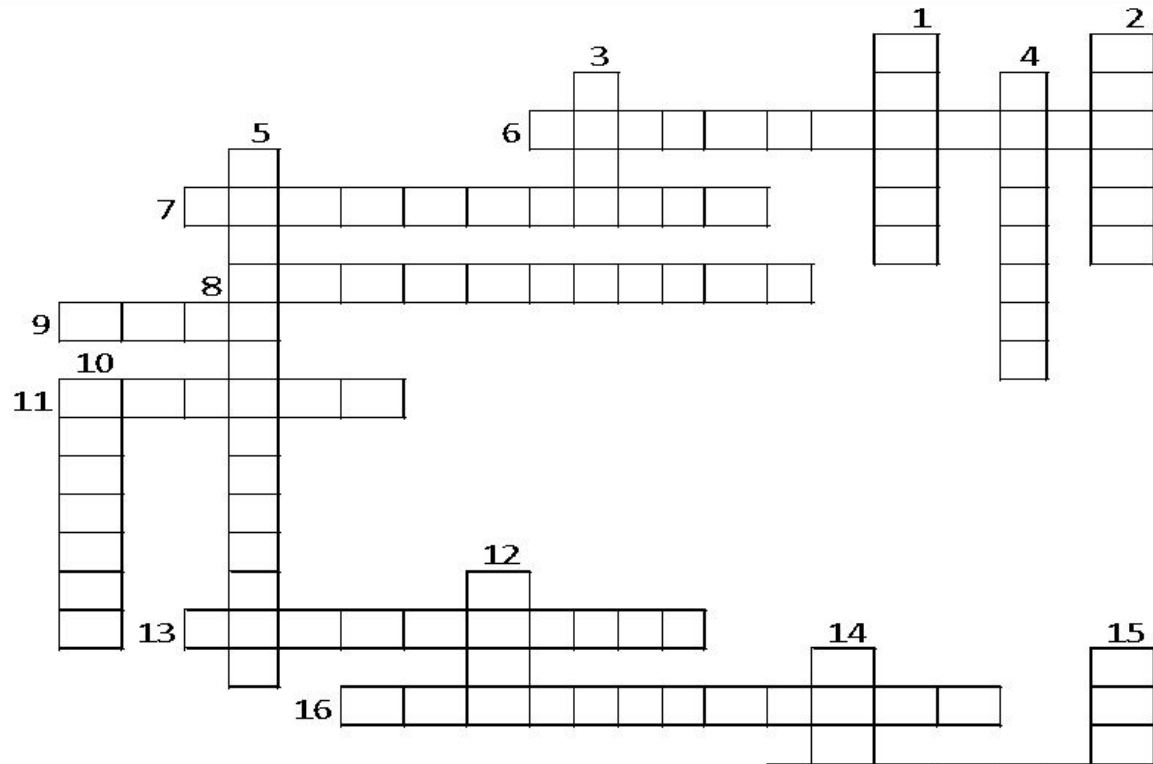
Кроссворд на тему:

# Сера и ее соединения

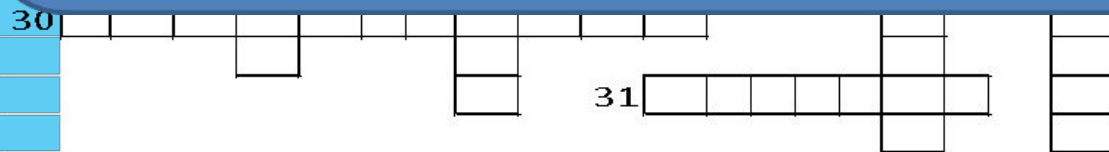


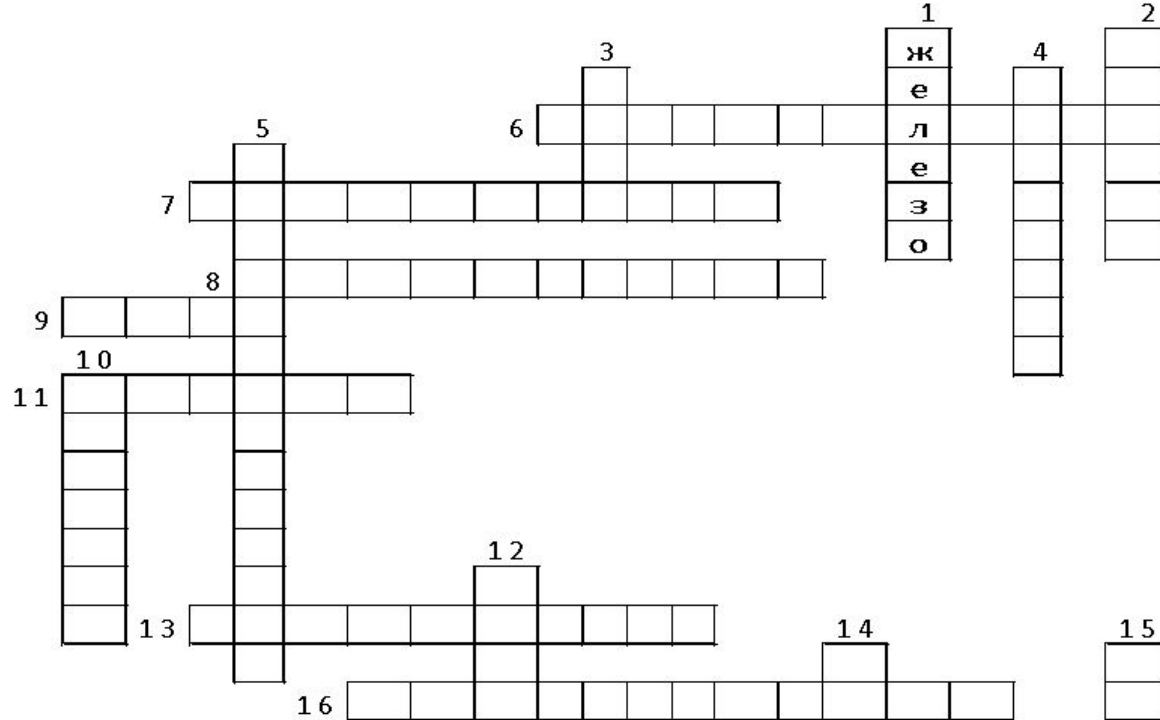
МОУ «СОШ № 9» г.Магнитогорска  
учитель химии Синявская Е. В.



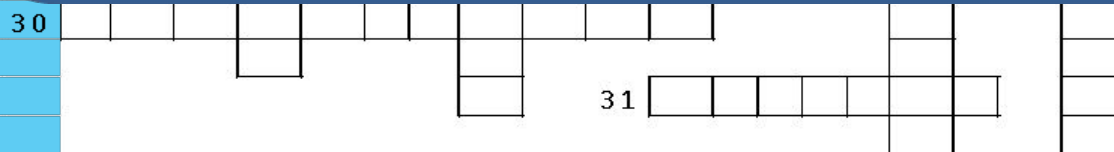


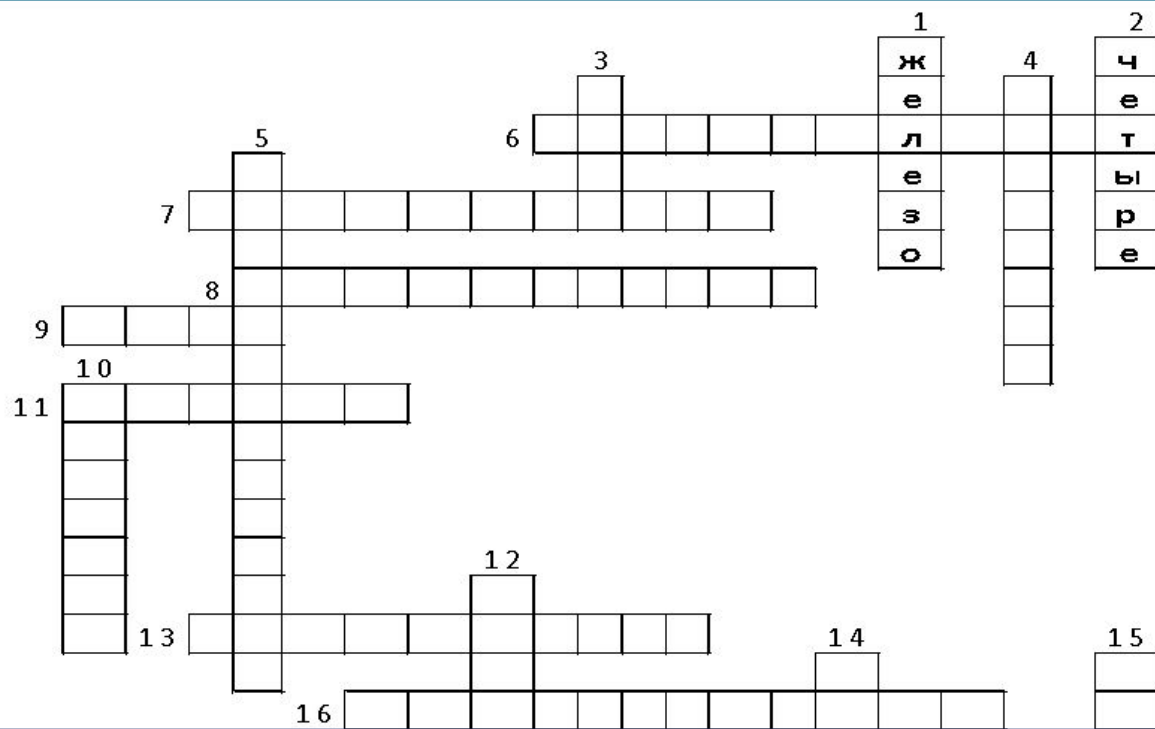
*1. Металл, который пассивируется концентрированной серной кислотой.*



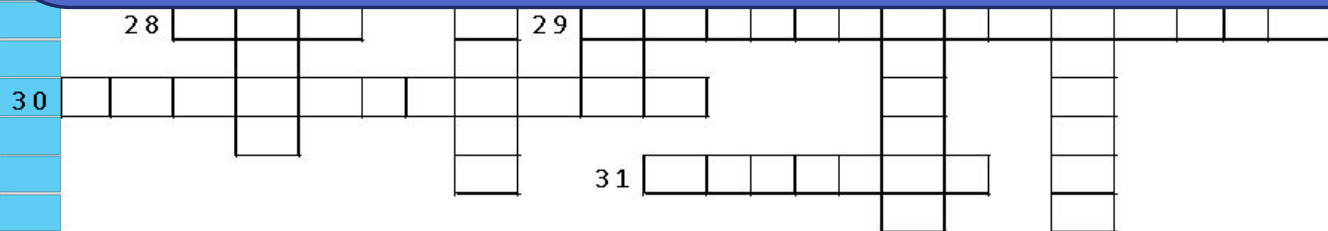


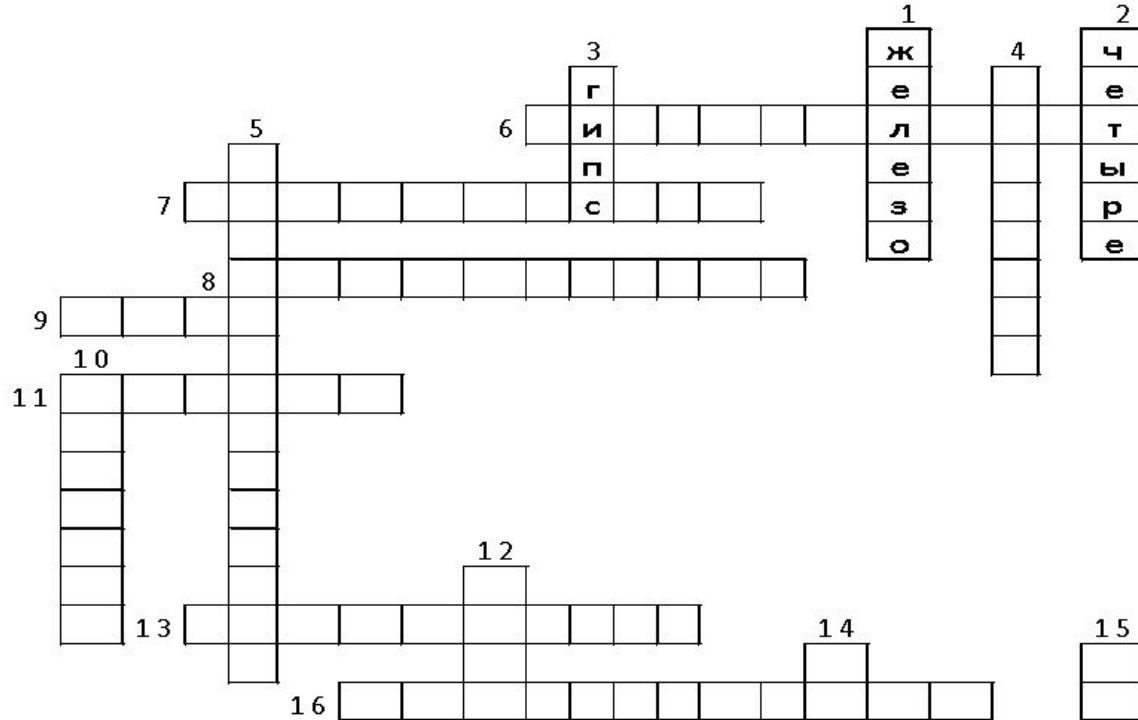
*2. Степень окисления серы в сернистой кислоте.*



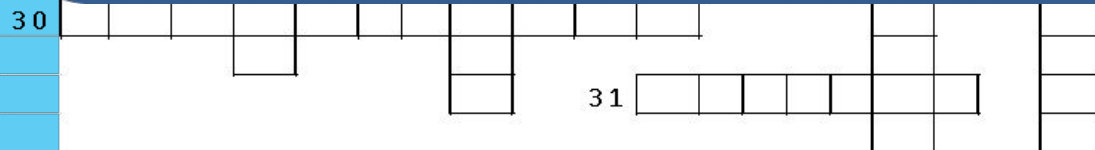


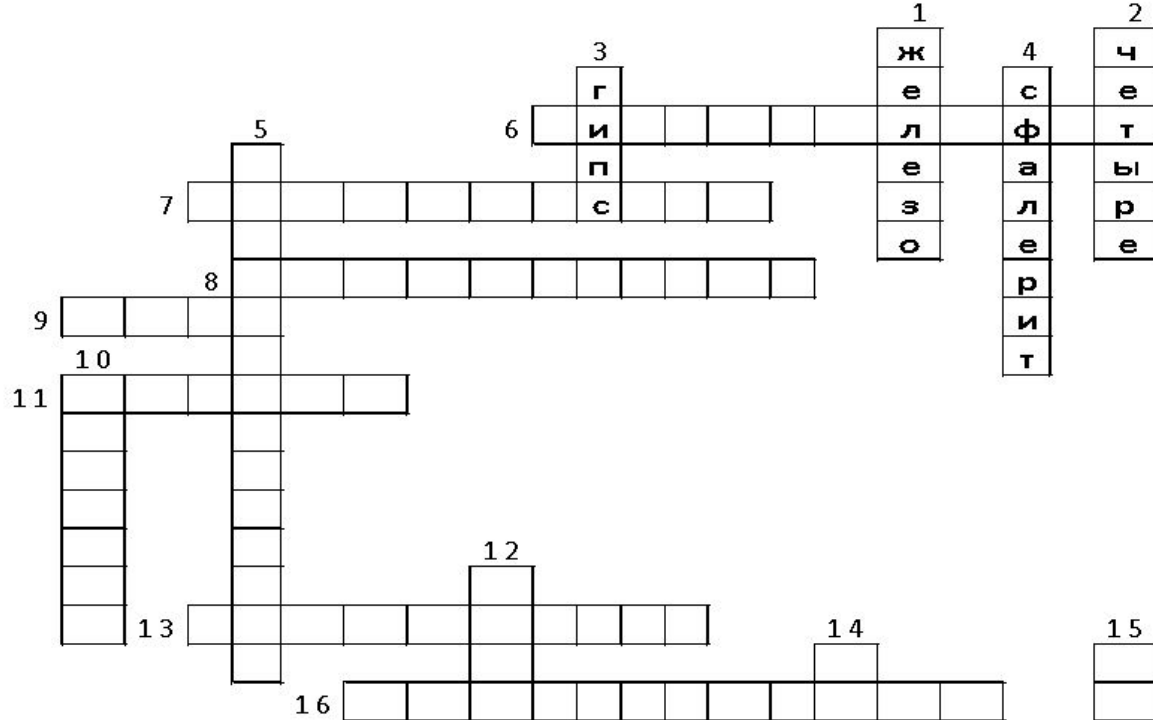
*3. Минерал из класса сульфатов, в состав которого входят атомы кальция.*



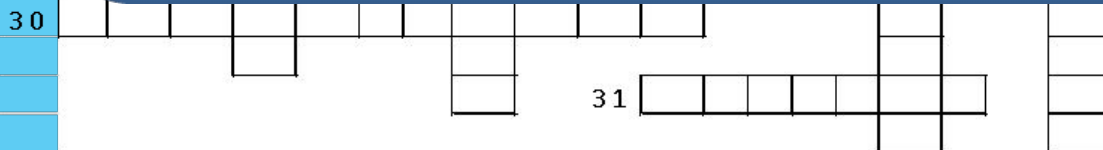


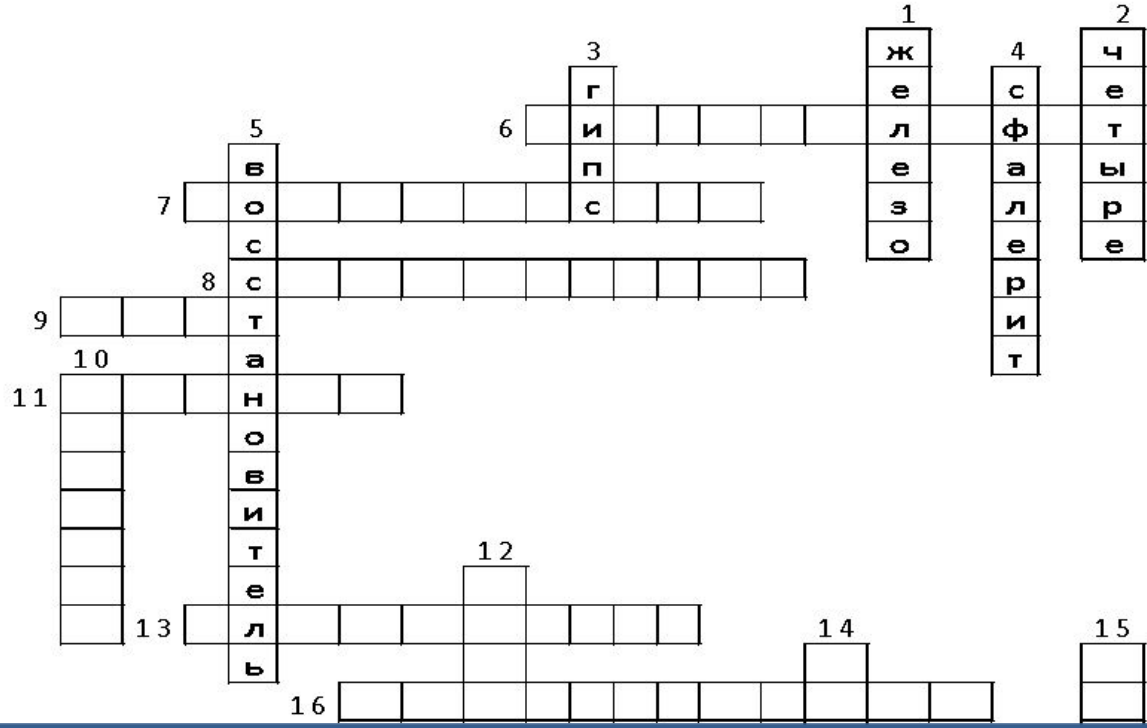
*4. Минерал класса сульфидов, сульфид цинка, в переводе с греческого «обманчивый».*



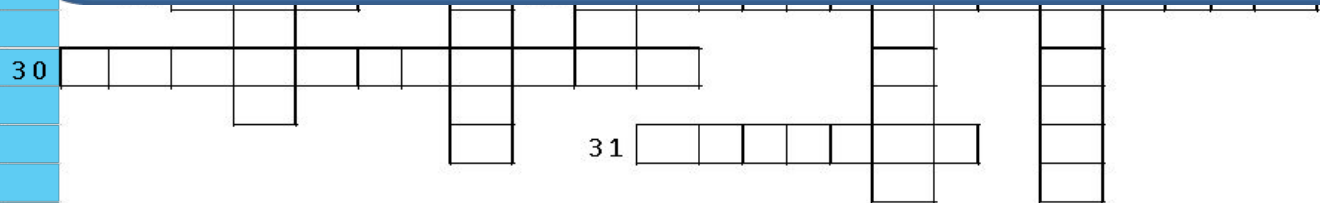


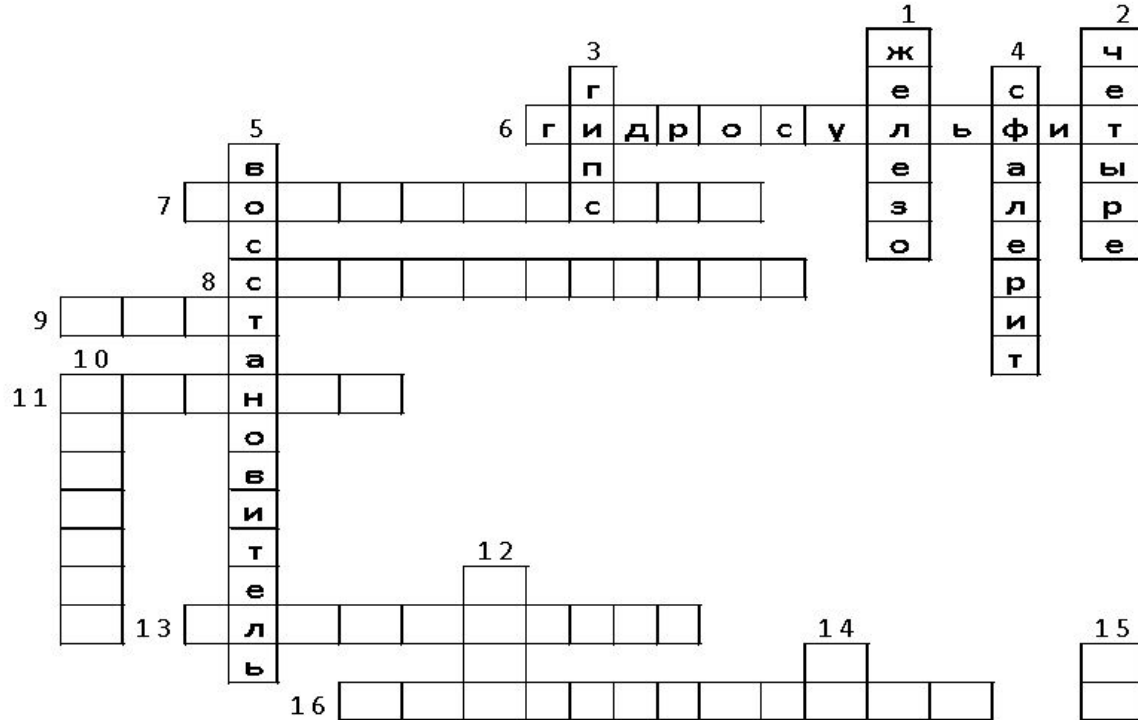
*5. Сера при взаимодействии с кислородом проявляет свойства...*



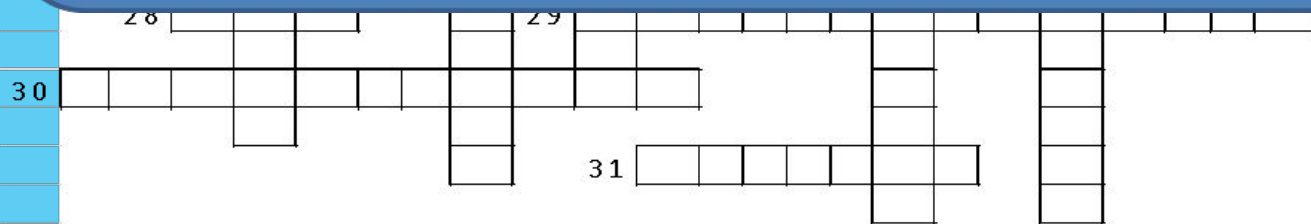


*6. Кислая соль сернистой кислоты.*

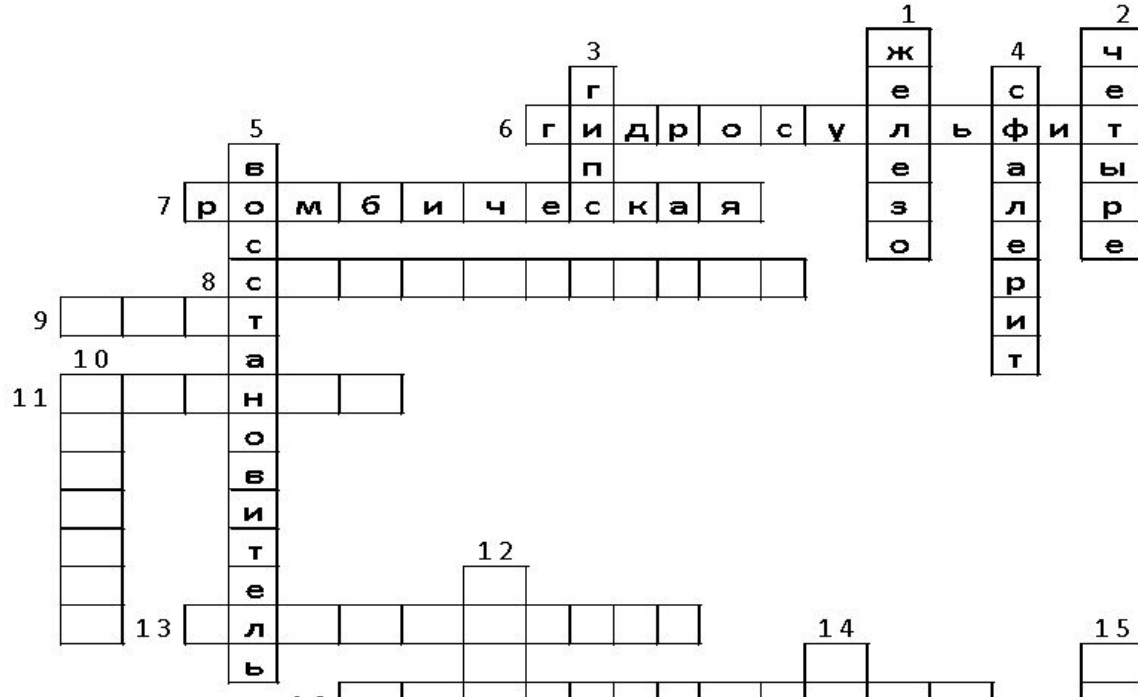




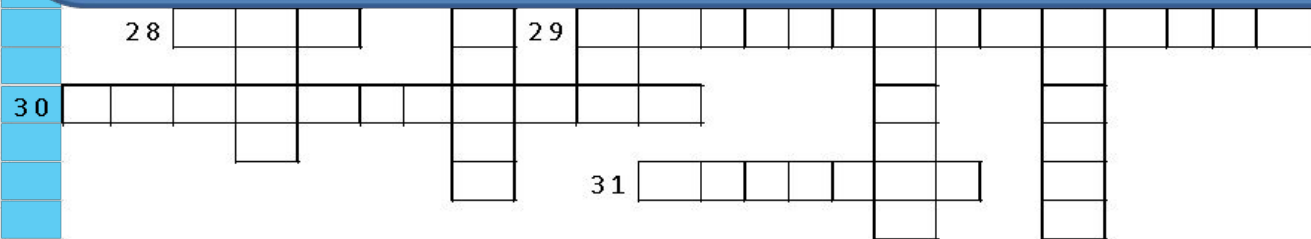
*7. Наиболее устойчивая аллотропная модификация серы.*

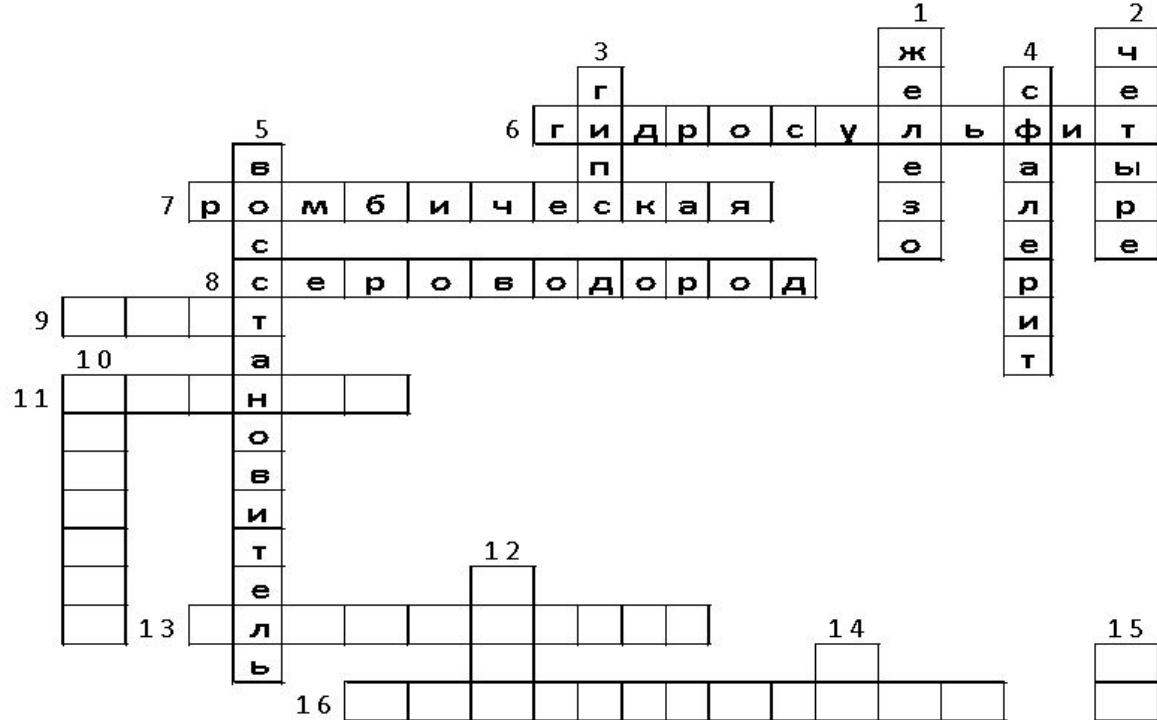




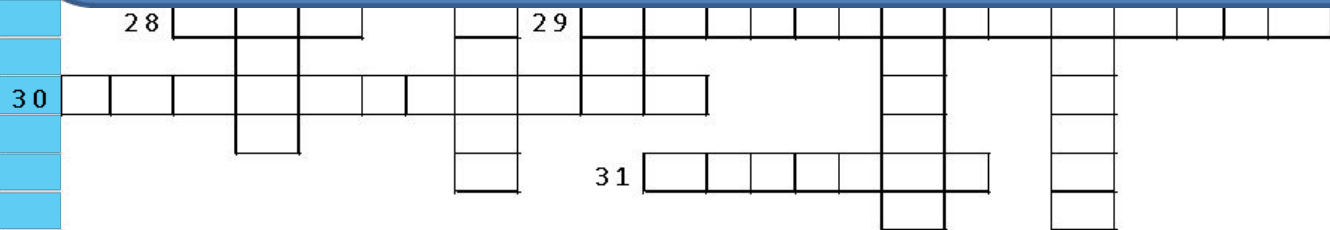


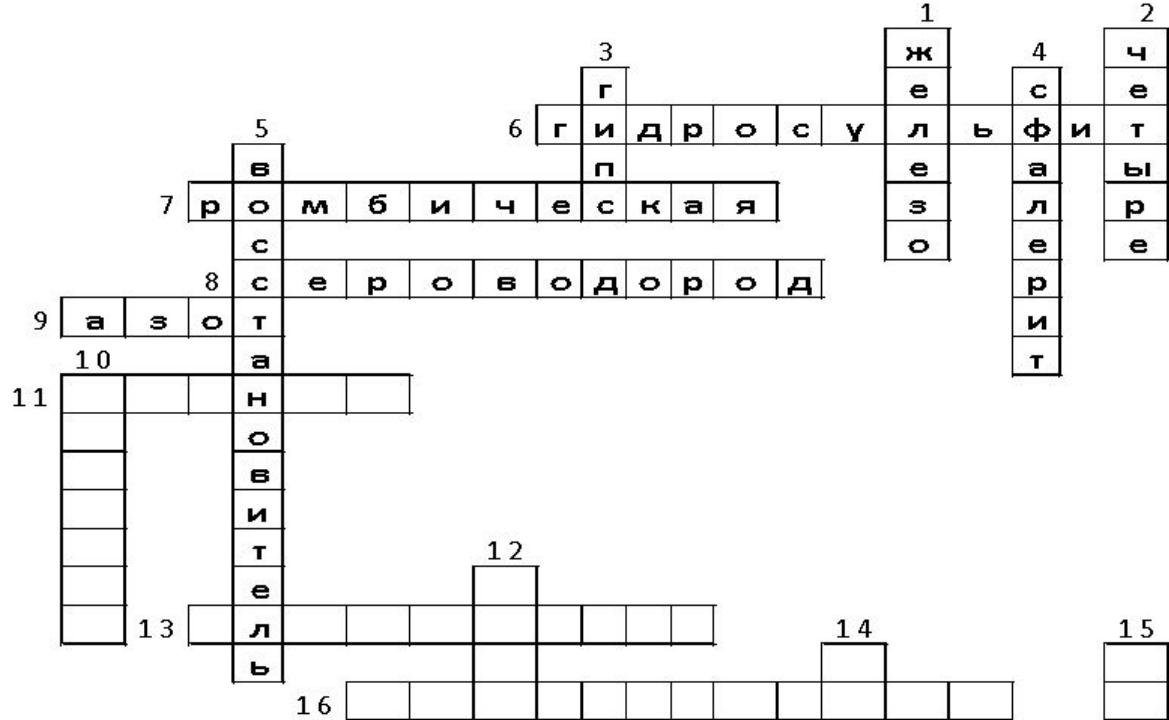
*8. Соединение серы, которое представляет собой бесцветный газ с резким запахом, напоминающий запах тухлых яиц.*



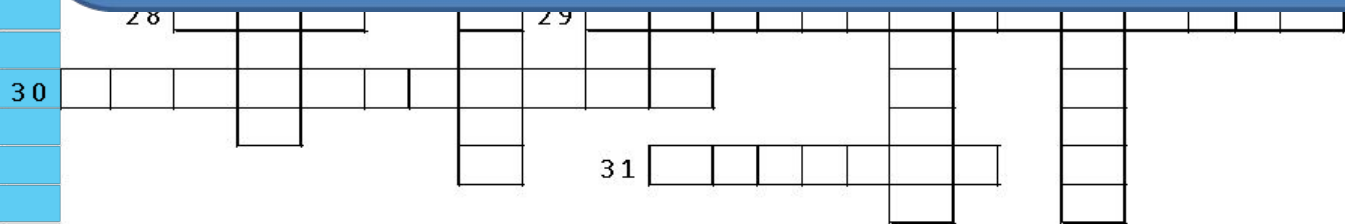


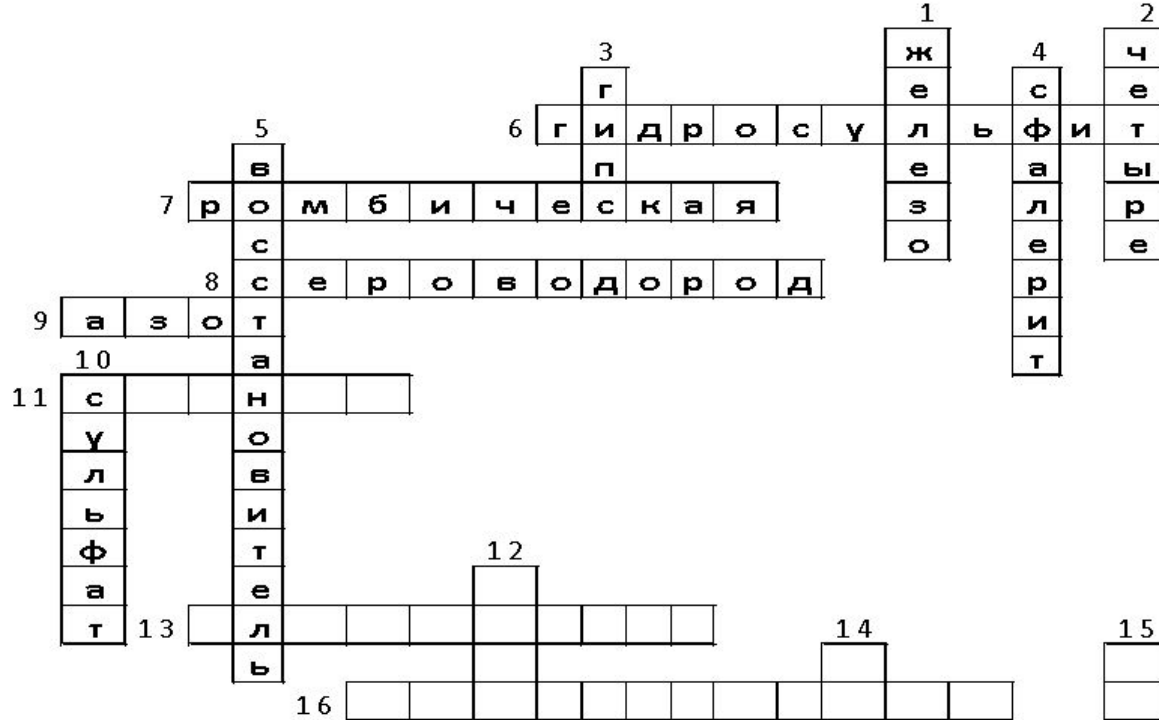
*9. Неметалл, с которым сера не реагирует.*





10. Соль серной кислоты.

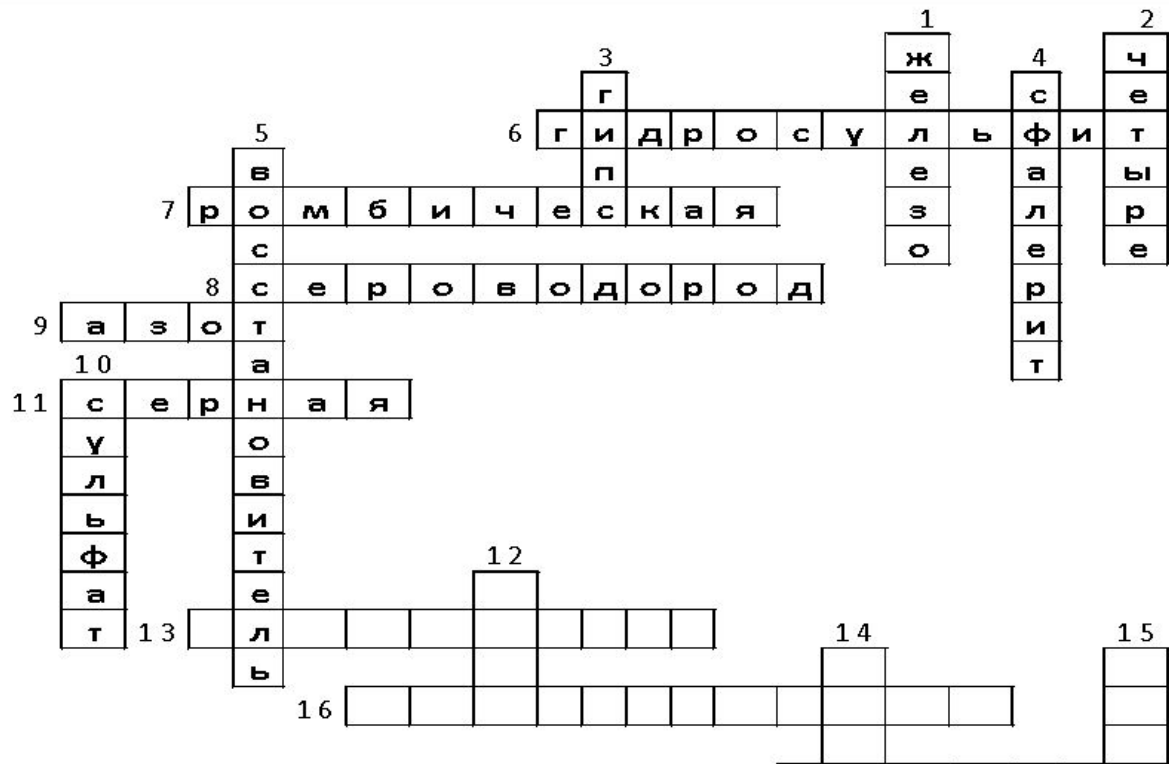




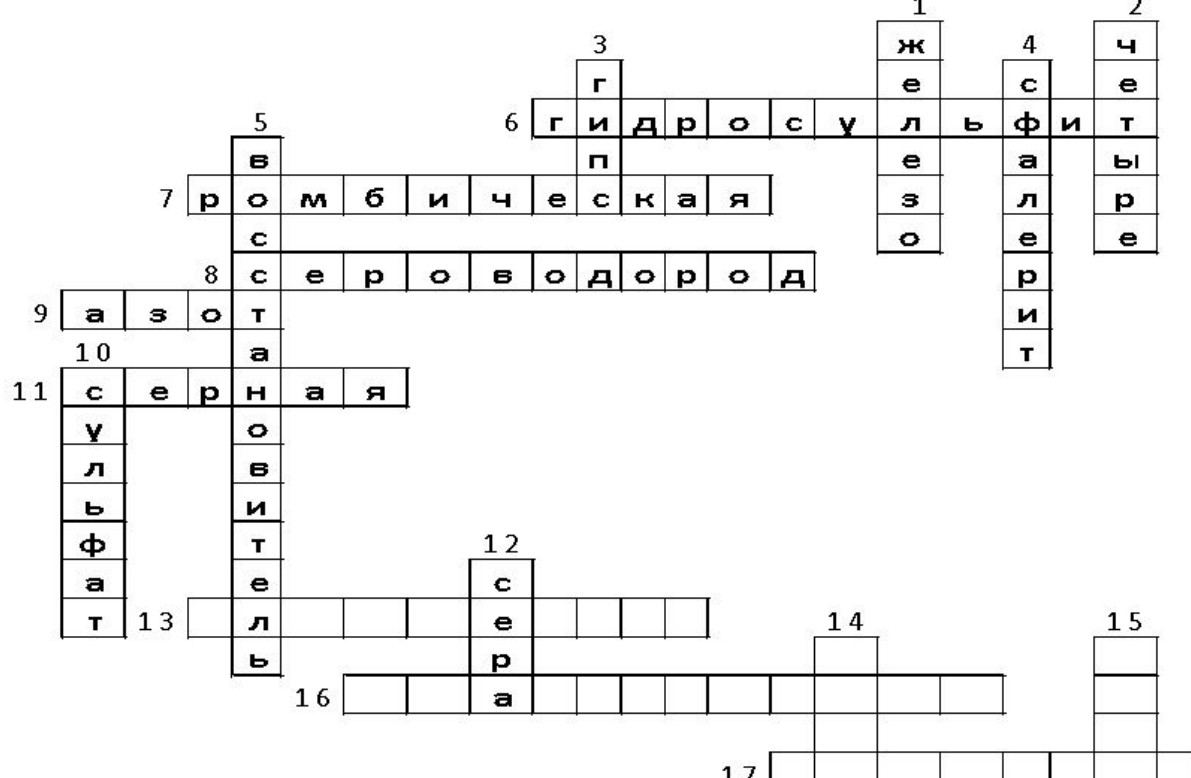
*11. Кислота, представляющая собой бесцветную маслянистую тяжелую жидкость, обладающую сильным гигроскопическим свойством.*

30

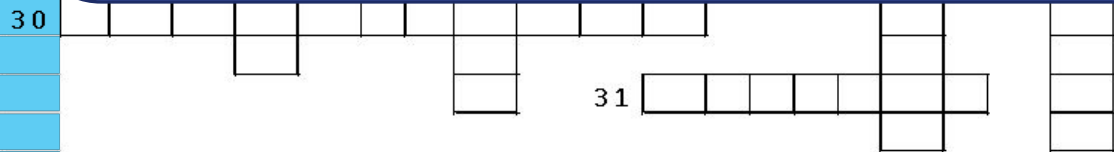
31



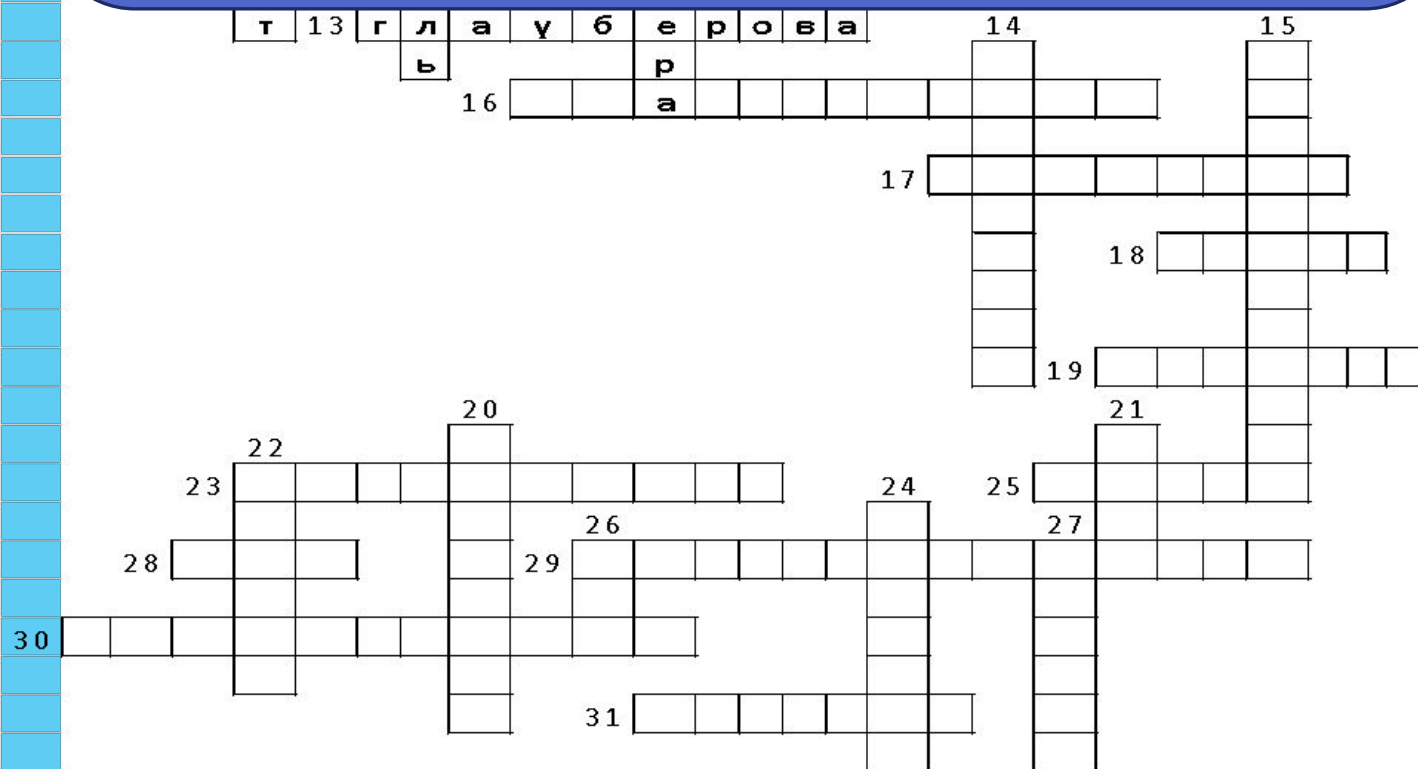
*12. Химический элемент  
периодической системы Д.И.  
Менделеева с порядковым номером  
16.*



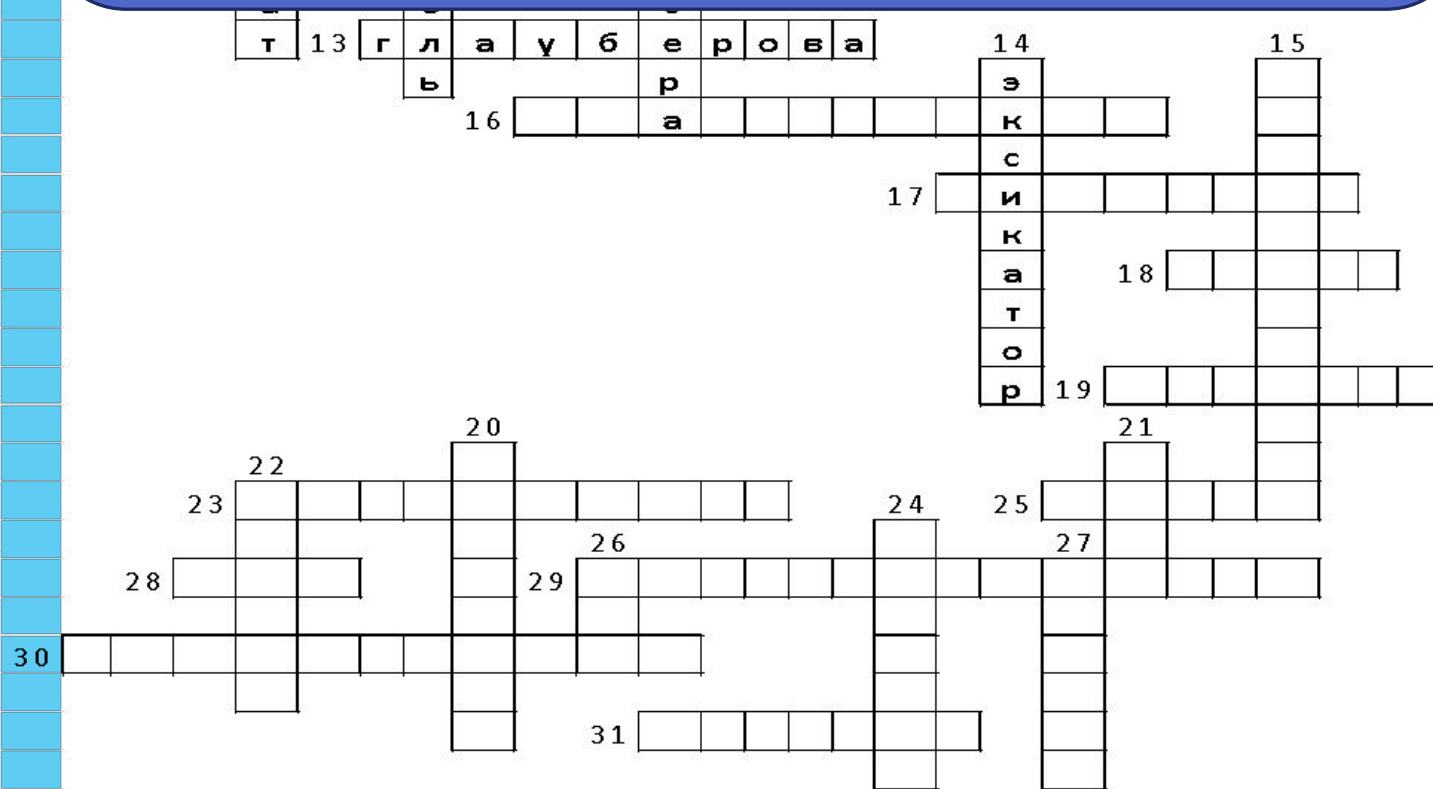
*13. Название соли, которая является десятиводным кристаллогидратом сульфата натрия.*



14. Прибор для осушения  
веществ, где в качестве  
водоотнимающего вещества  
можно использовать серную  
кислоту.

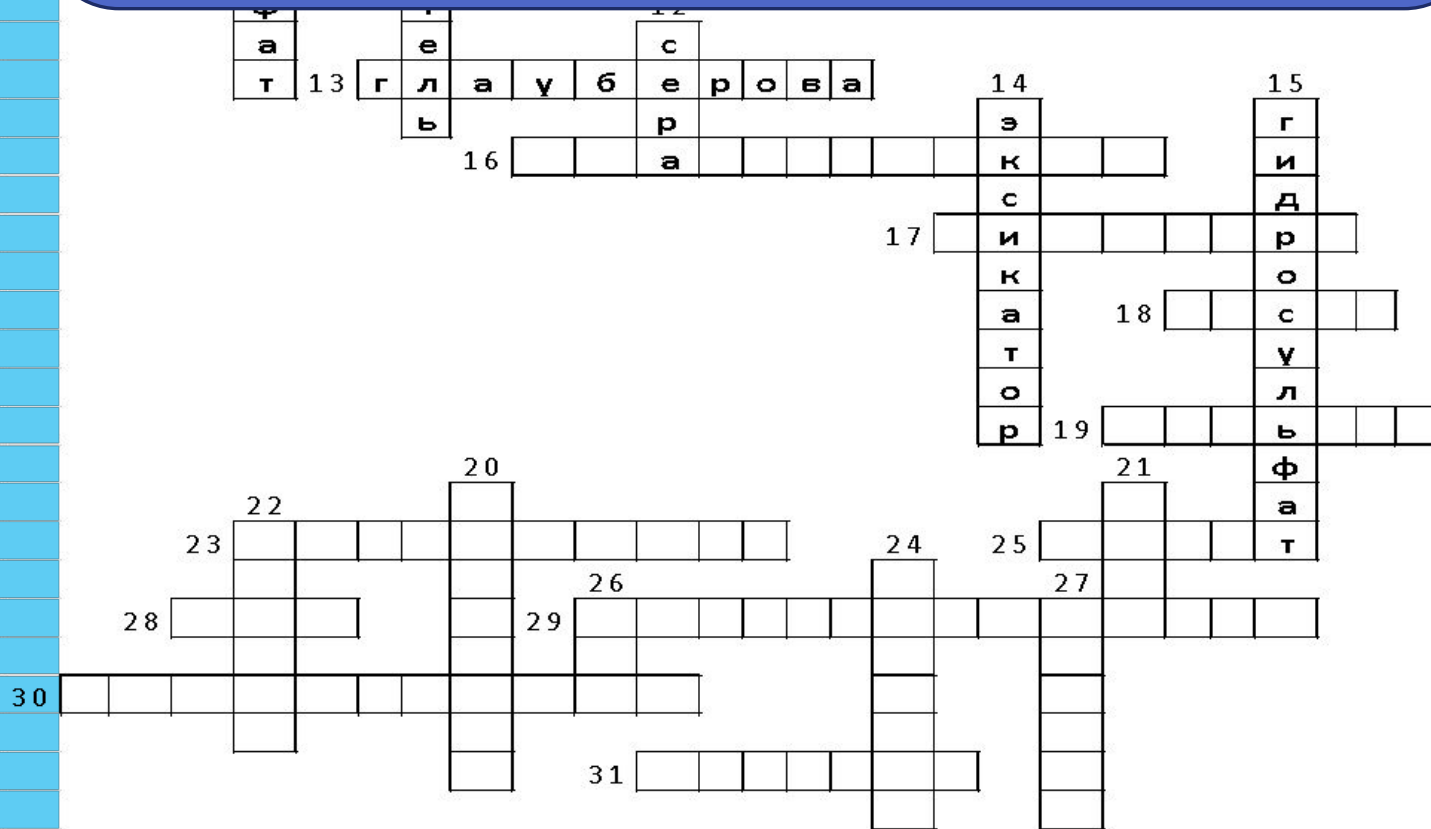


# 15. Кислая соль серной кислоты.

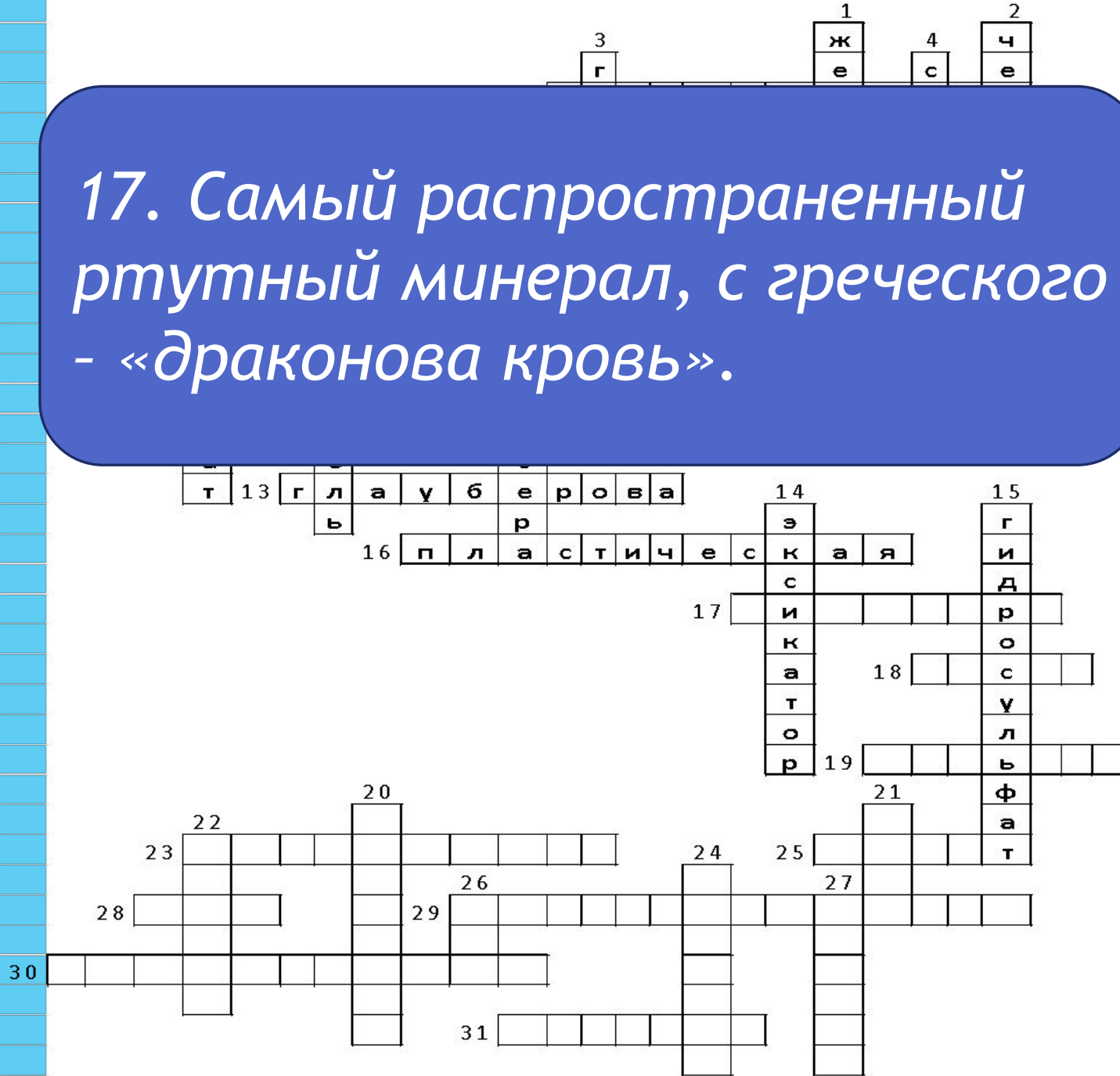




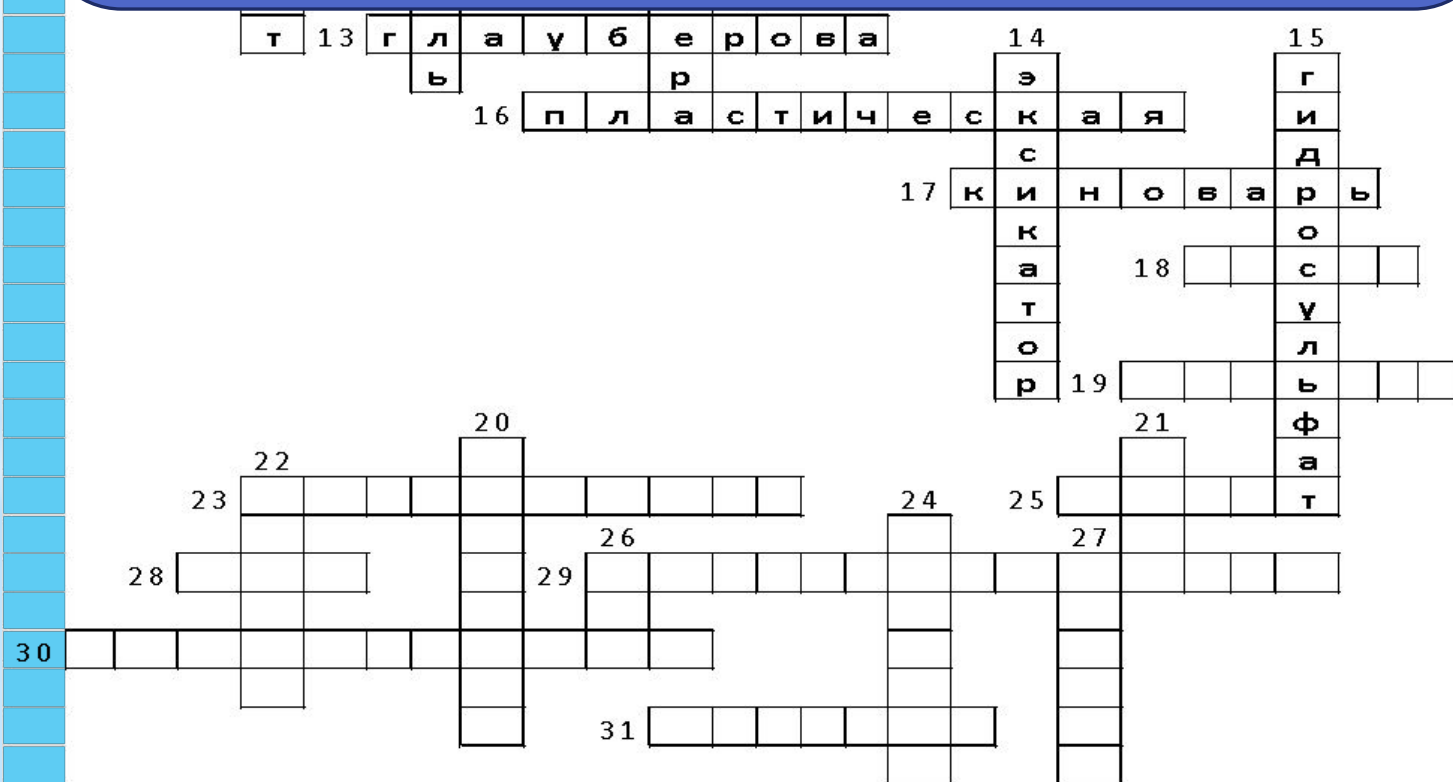
16. Аллотропная модификация серы, образующаяся при выливании расплавленной серы в холодную воду.



17. Самый распространенный  
ртутный минерал, с греческого  
- «драконова кровь».



18. Каково количество валентных электронов серы.



# 19. Соль сероводородной кислоты.

3  
г

1 ж  
е

2 ч  
е

4 с

а е с  
т 13 г л а ү б е р о в а

14 э

15 г

16 п л а с т и ч е с к а я

и

Д

17 к и н о в а р ь

о

18 ш е с т ь

т

ү

о

л

р 19 \_\_\_\_\_

ф

а

20 \_\_\_\_\_

21 \_\_\_\_\_

22 \_\_\_\_\_

23 \_\_\_\_\_

24 \_\_\_\_\_

25 \_\_\_\_\_

26 \_\_\_\_\_

27 \_\_\_\_\_

28 \_\_\_\_\_

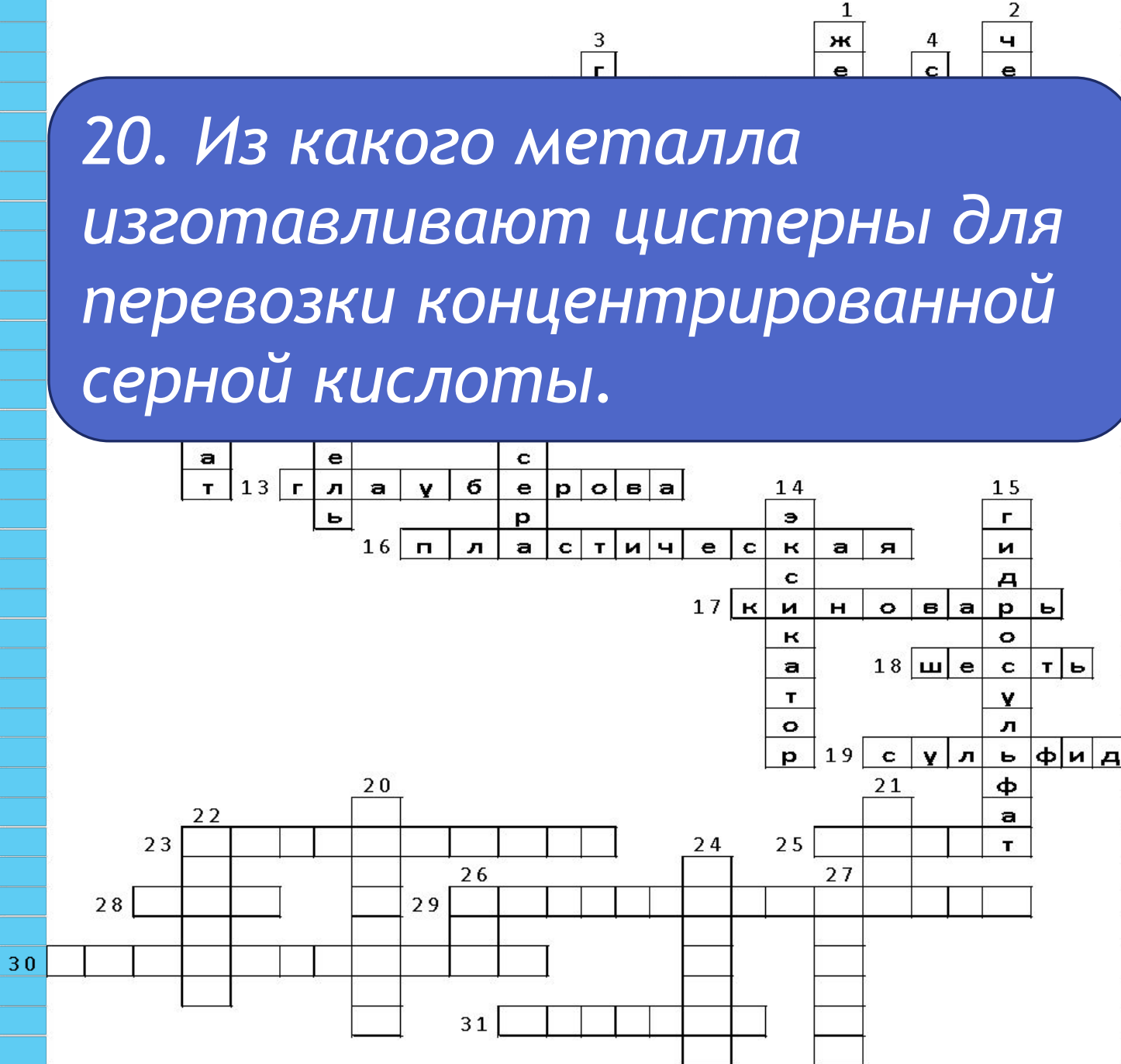
29 \_\_\_\_\_

30 \_\_\_\_\_

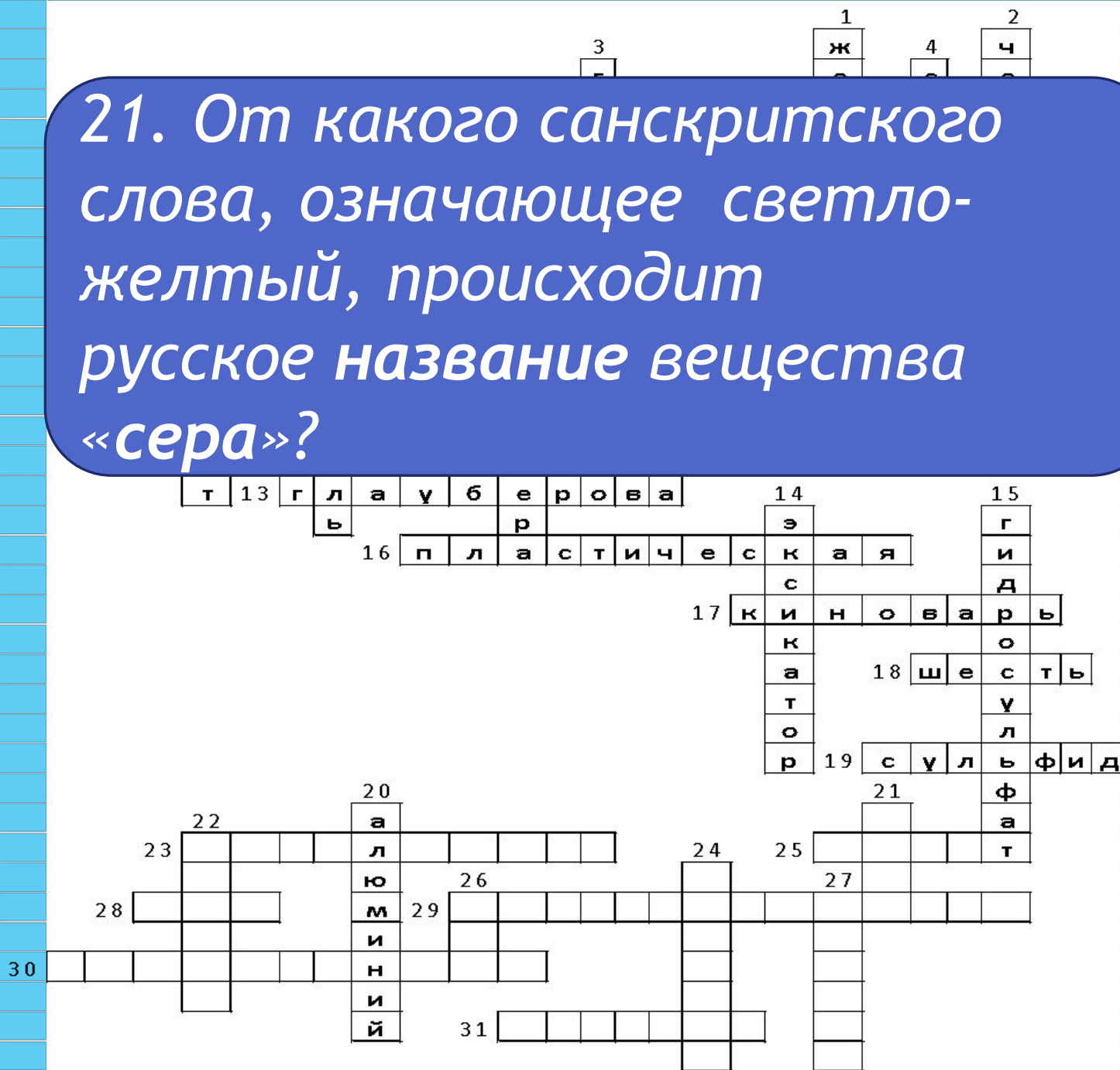
31 \_\_\_\_\_

т

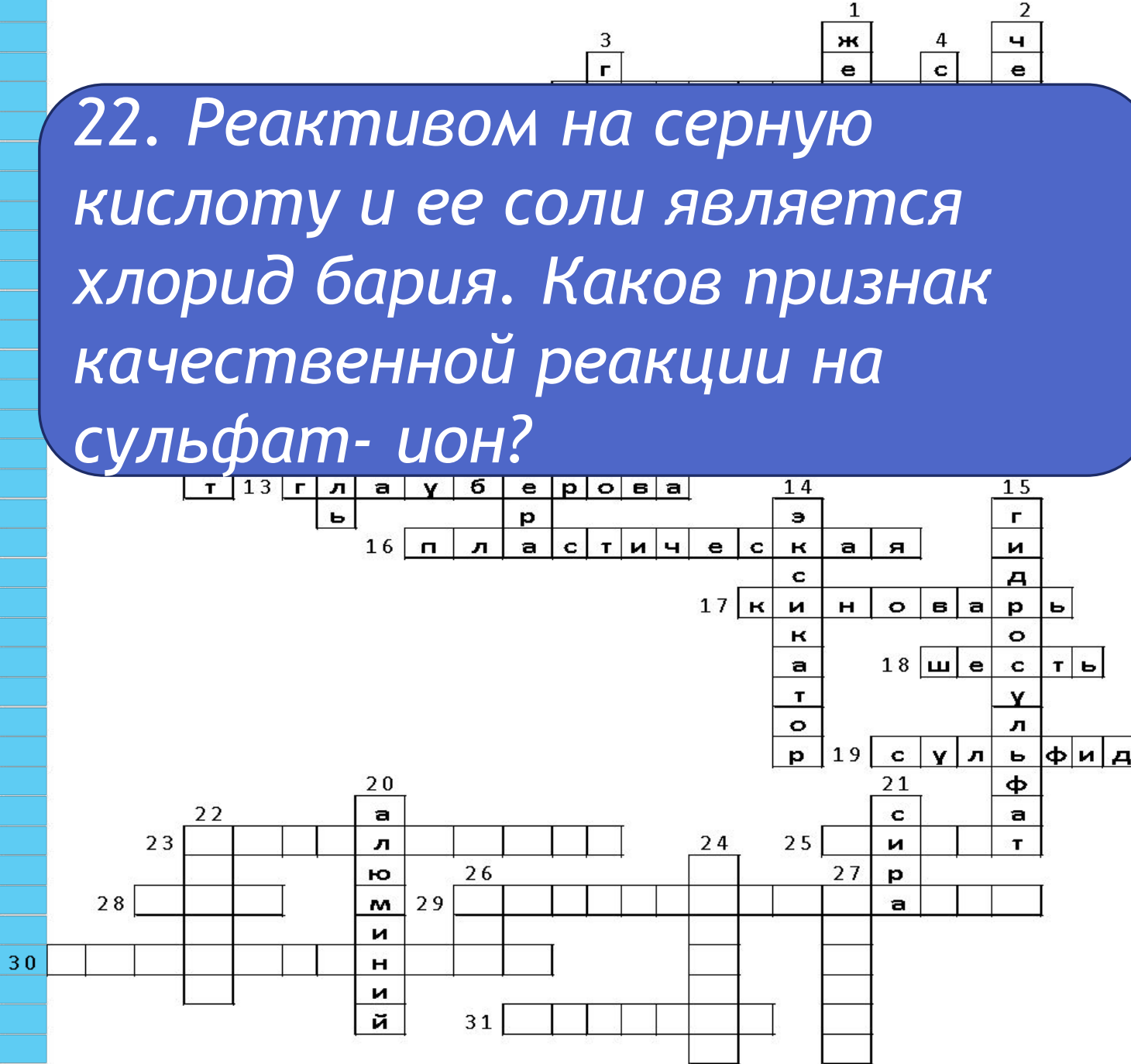
20. Из какого металла  
изготавливают цистерны для  
перевозки концентрированной  
серной кислоты.



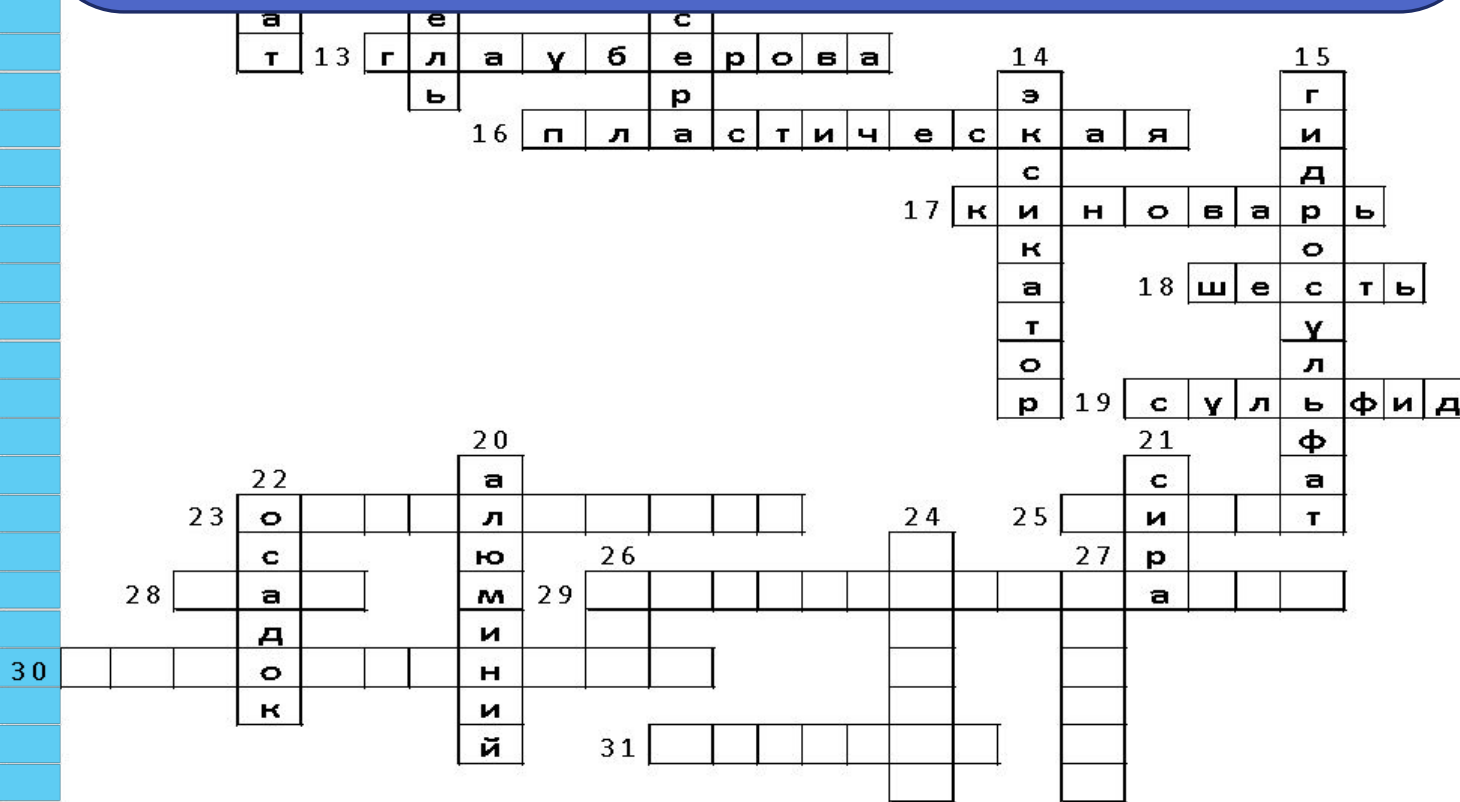
21. От какого санскритского слова, означающее светло-желтый, происходит русское название вещества «сера»?



22. Реактивом на серную кислоту и ее соли является хлорид бария. Каков признак качественной реакции на сульфат-ион?



23. Сера в реакциях с металлами принимает электроны, следовательно, является ...





# 24. Соль сернистой кислоты.

3

1 ж 2 ч  
е с е

13 г л а у б е р о в а  
ь

14 э 15 г  
и  
д

16 п л а с т и ч е с к а я я  
с

17 к и н о в а р ь  
к  
а  
т  
о  
р

18 ш е с т ь  
у  
л

19 с у л ь ф и д  
ф  
а

20 а

22 о к с и л и т е л ь  
с

23 о к с и л и т е л ь  
а

24 и

25 и

26 м

27 р а

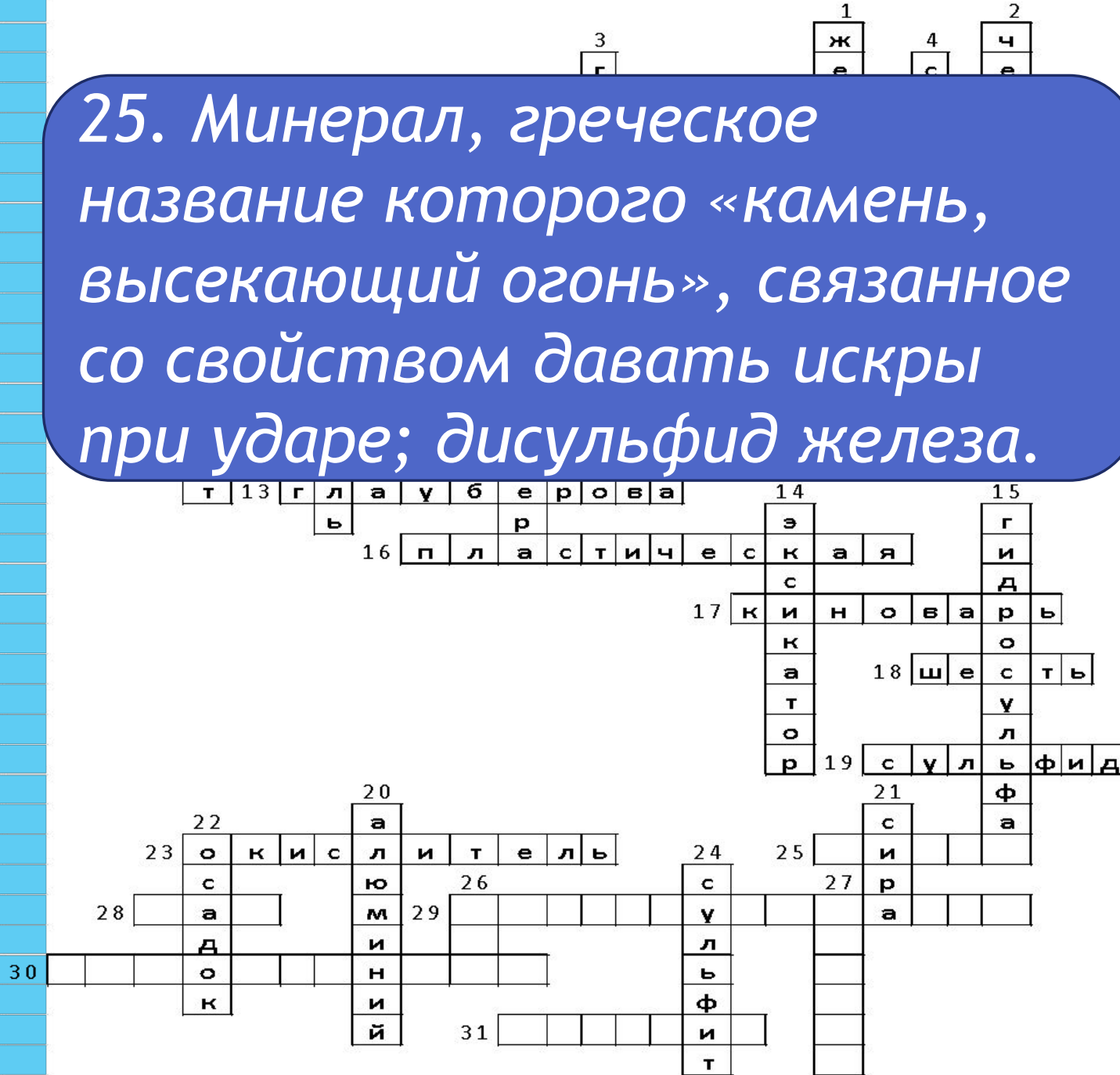
28 а

29 н

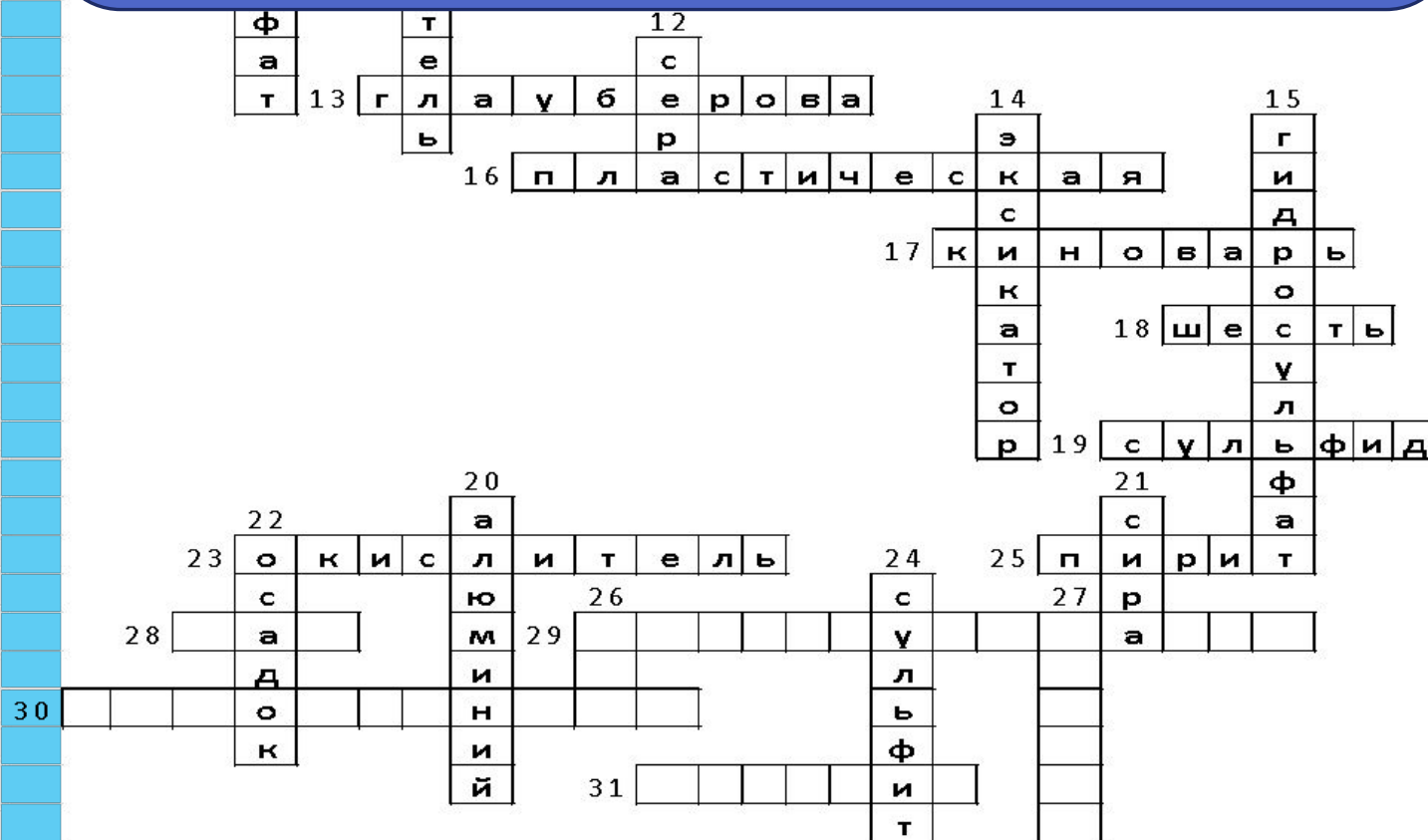
30 к

31 и

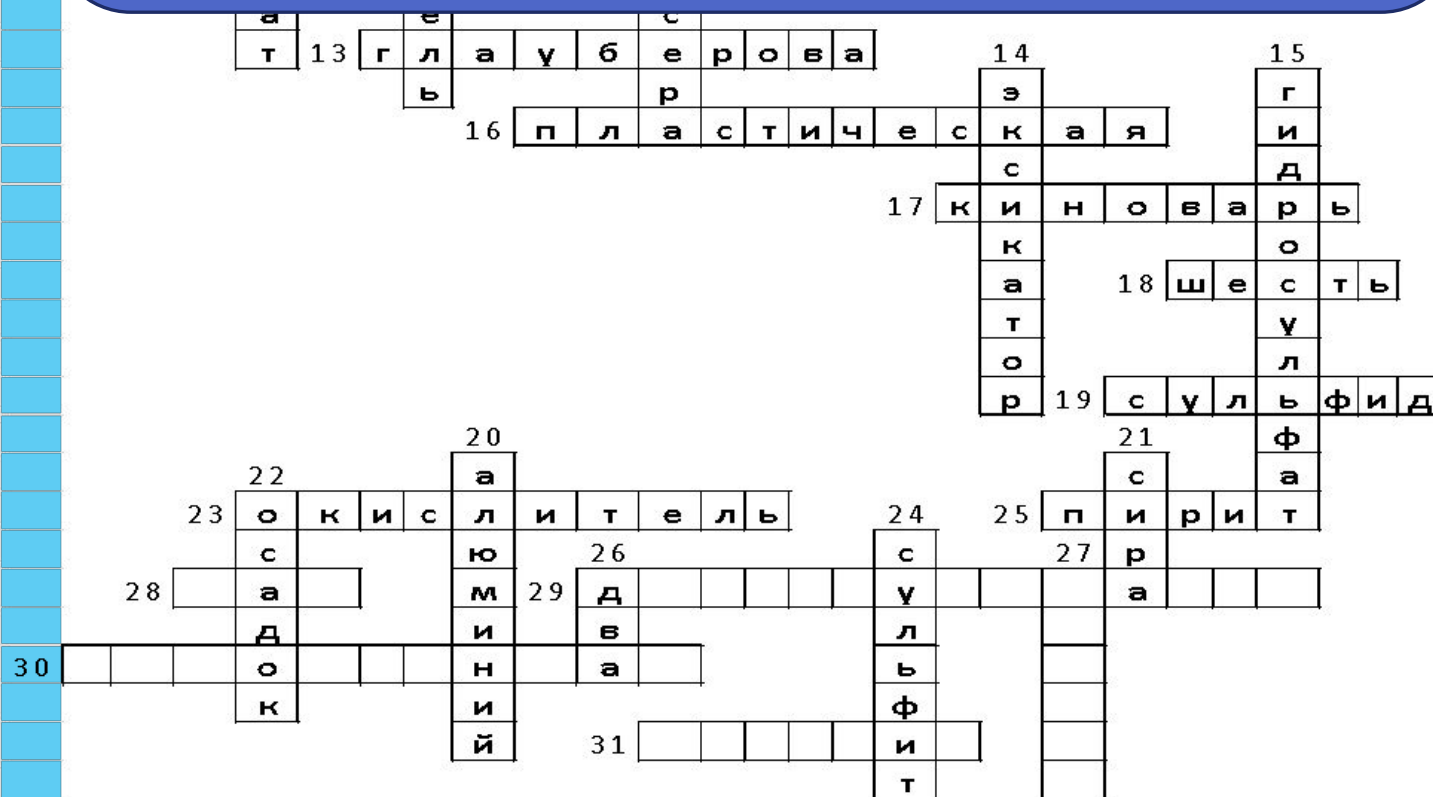
25. Минерал, греческое название которого «камень, высекающий огонь», связанное со свойством давать искры при ударе; дисульфид железа.



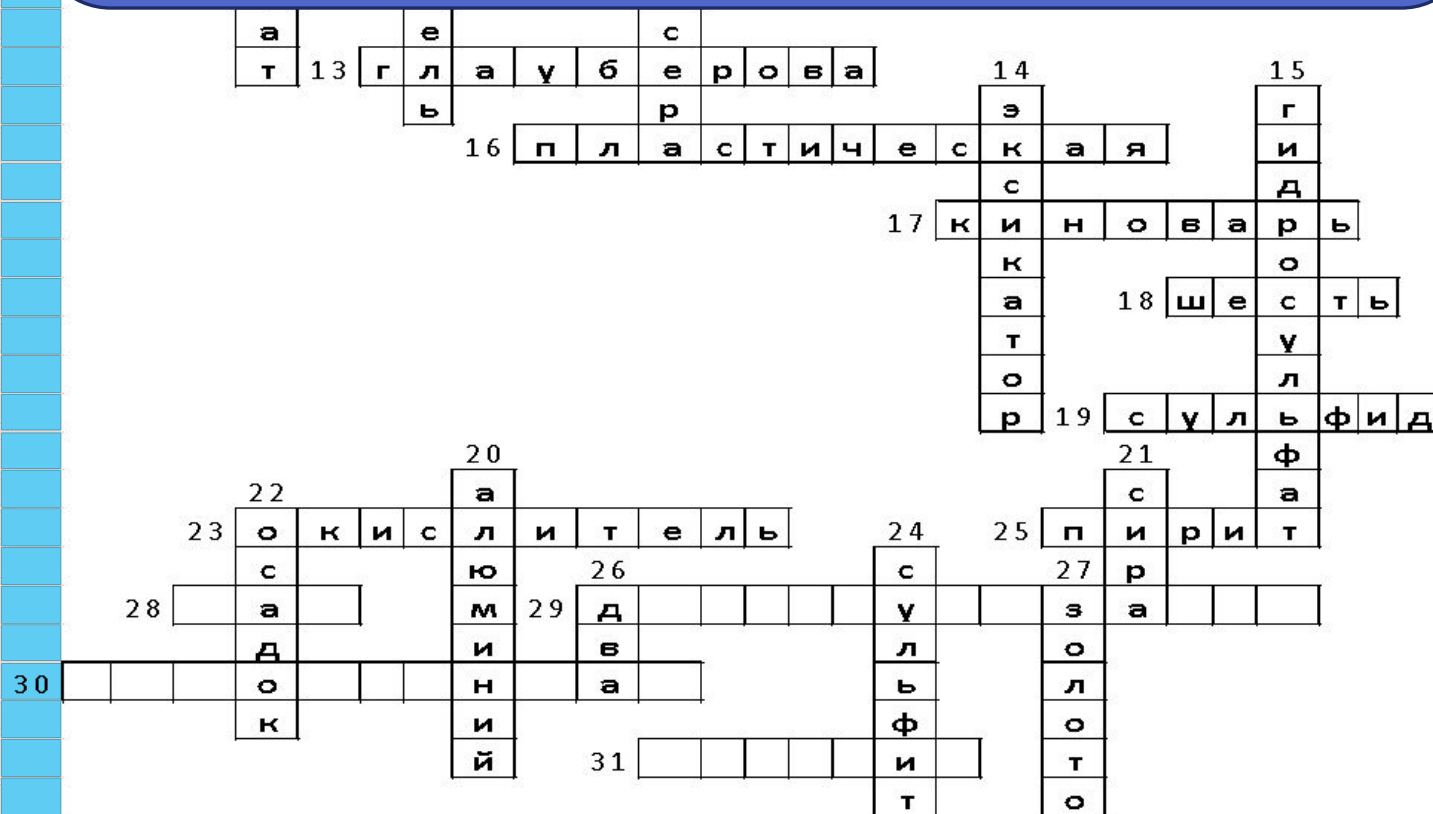
26. Сколько энергетических уровней имеется у атома серы?



27. Металл, который ни при каких условиях не реагирует с серой.



## 28. Агрегатное состояние оксида серы (IV).



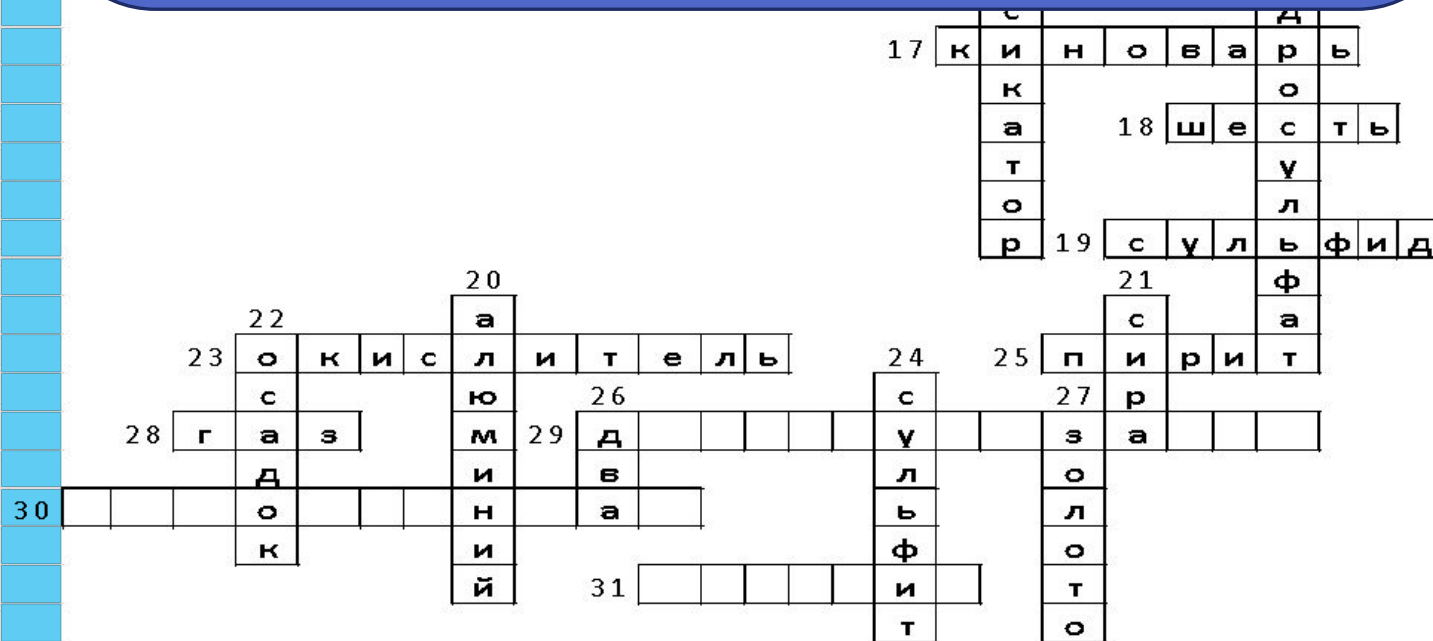
3  
г

1  
ж  
е

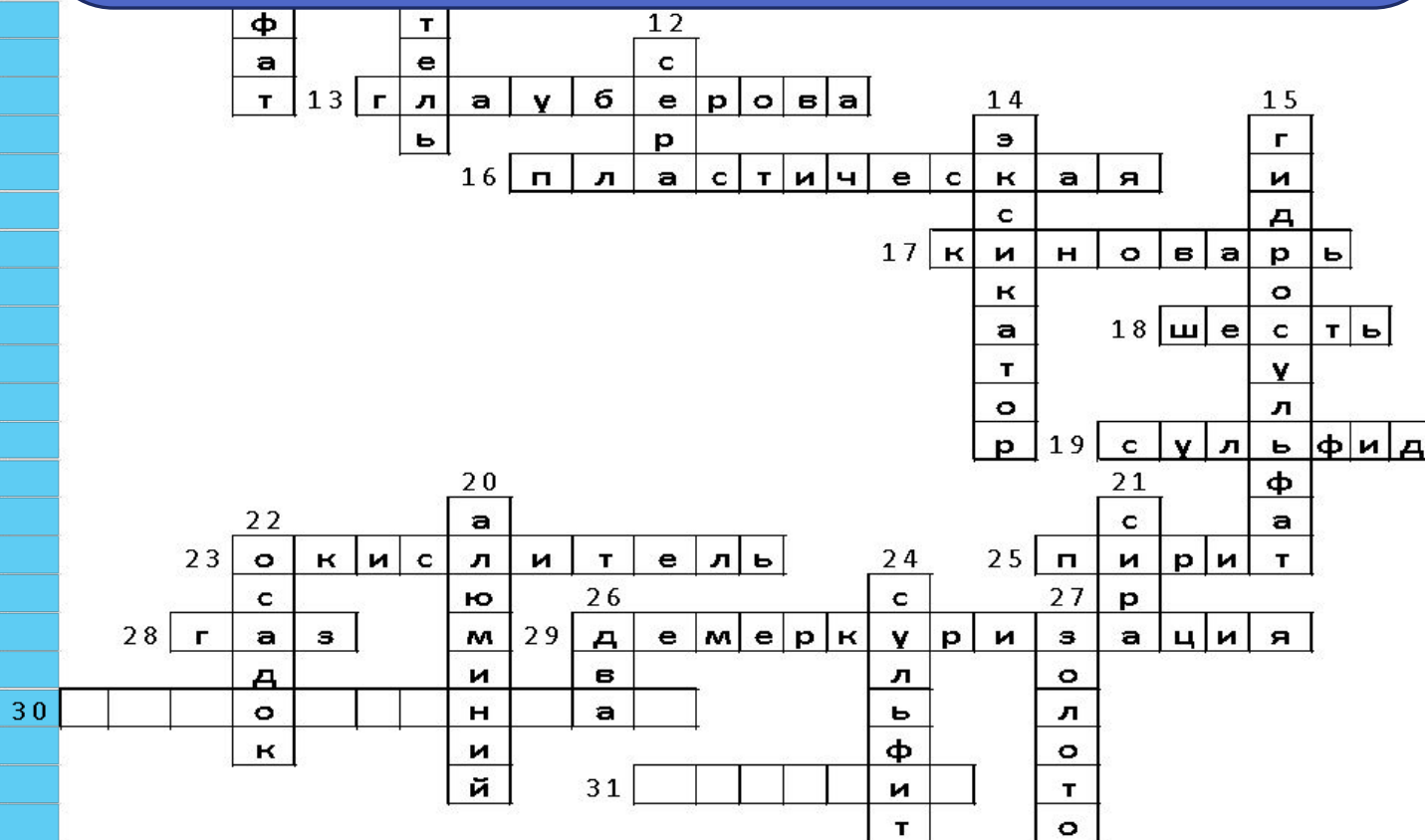
4  
с

2  
ч  
е

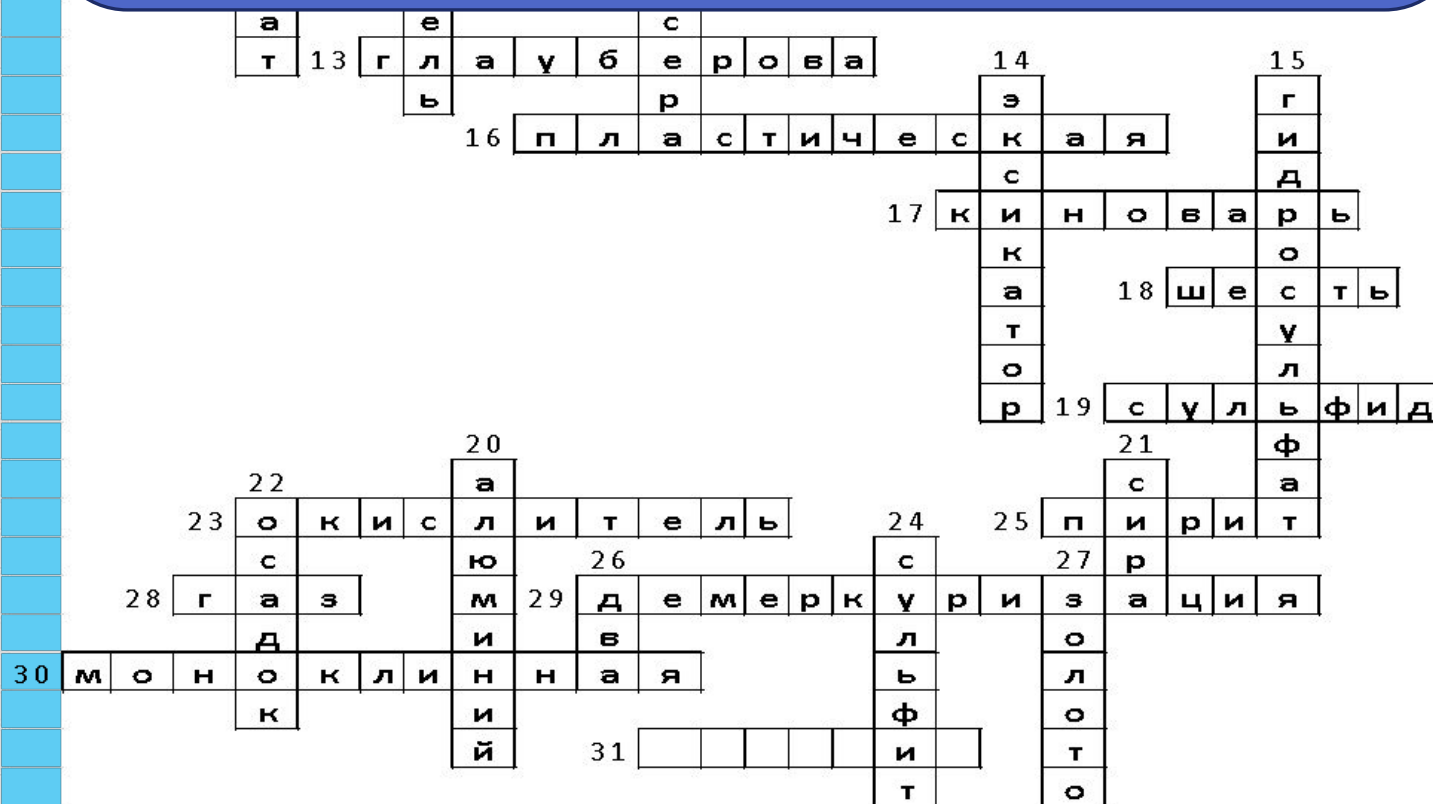
29. Удаление ртути и её соединений различными способами, например порошком серы, с целью исключения отравления людей и животных, называется ...



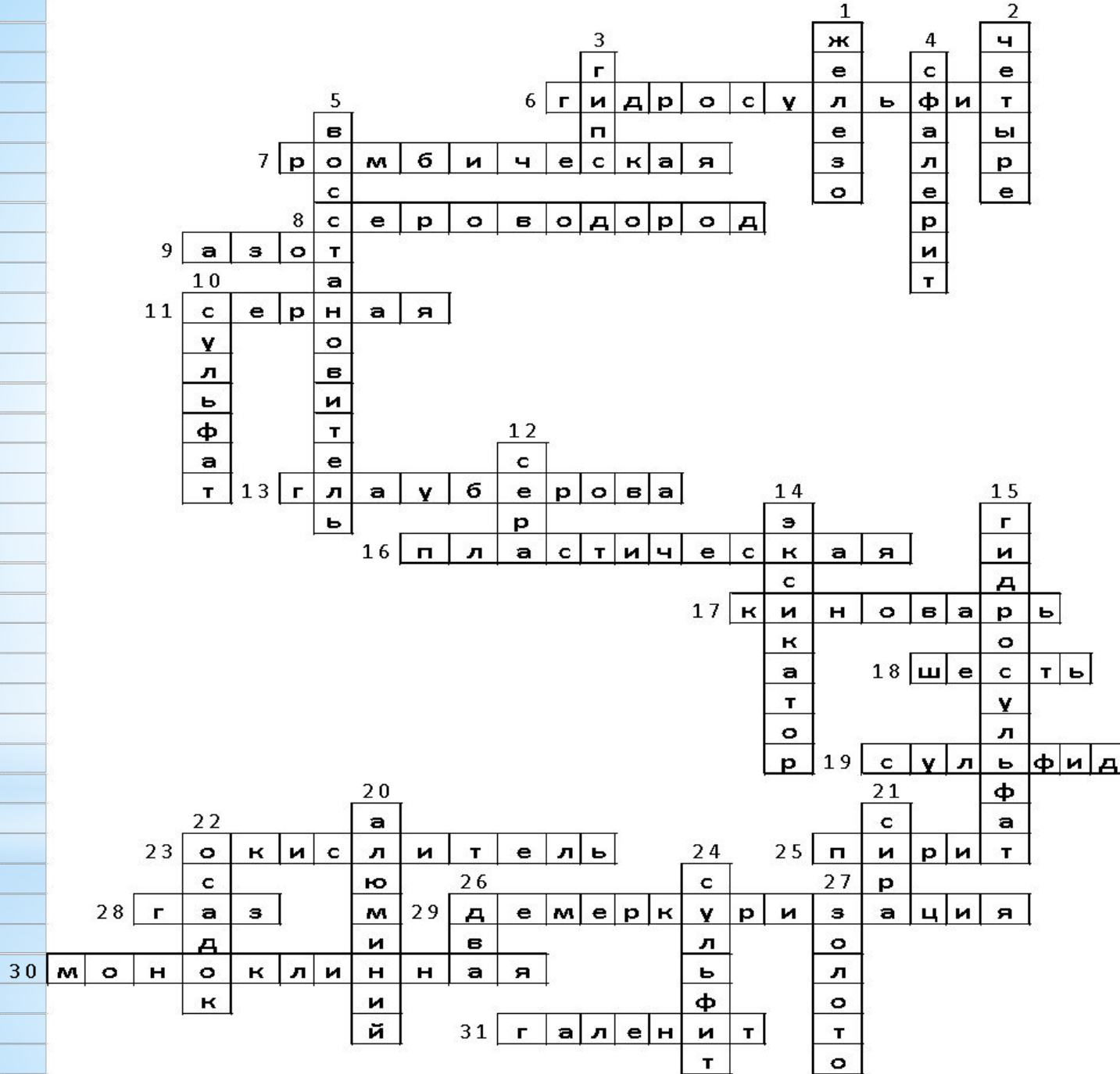
30. Аллотропная модификация серы, представляющая из себя игольчатые кристаллы светло-желтого цвета.



# 31. Минерал, другое название свинцовый блеск.







**Молодцы!**