



# Угольная кислота и ее соли

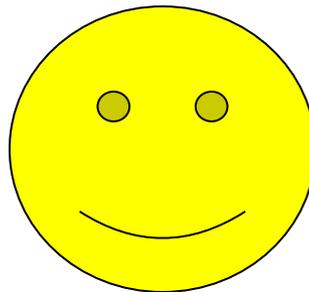
Выберите из предложенных утверждений только те, которые справедливы для:  
1 вариант – алмаза, 2 вариант - графита

- 1) Прозрачный, бесцветный
- 2) Очень твердый
- 3) Ковалентная неполярная связь
- 4) Не проводит электрический ток
- 5) Используют как добавку в смазке
- 6) Непрозрачный, серого цвета, с металлическим блеском
- 7) Электропроводен
- 8) Все связи очень прочные
- 9) Легко расслаивается на отдельные мельчайшие пластинки
- 10) При обычных условиях химически инертен, при высокой температуре становится активным
- 11) Легко вступает в реакции при нормальных условиях

Правильные ответы:

**1 вариант – 1, 2, 3, 4, 8, 10**

**2 вариант – 3, 5, 6, 7, 9, 10**



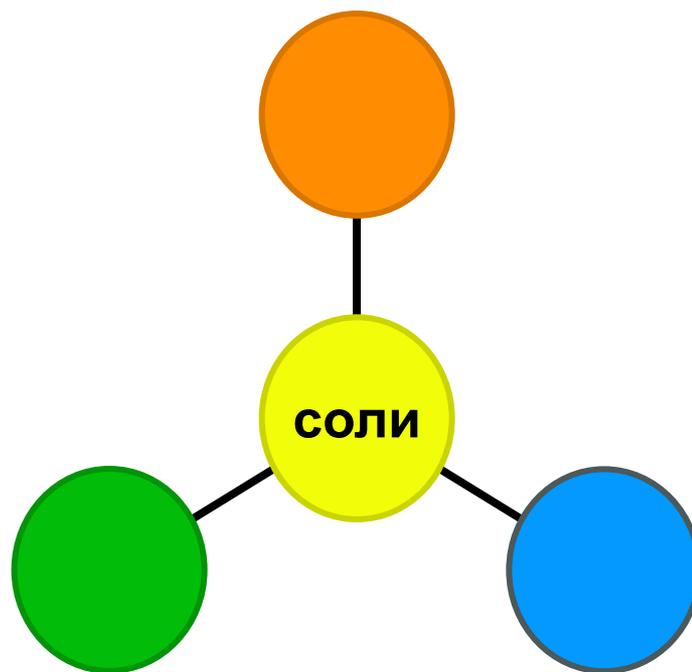
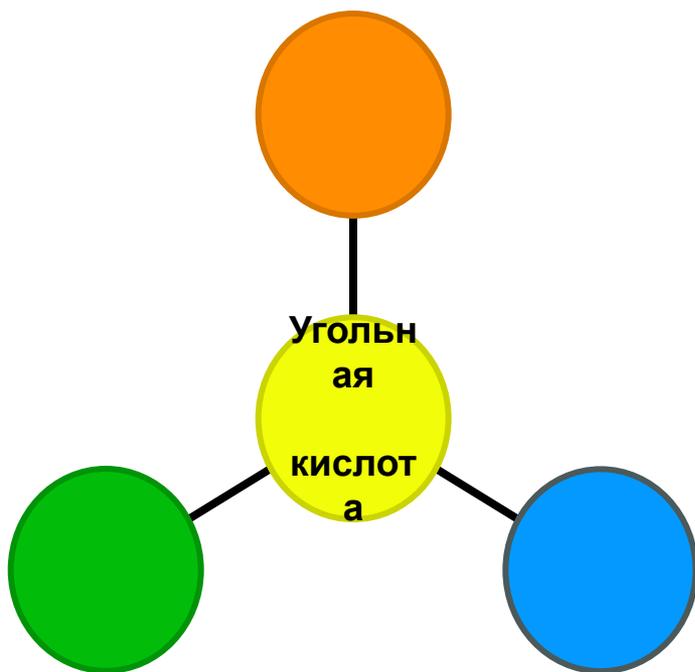
## О каком явлении идет речь?

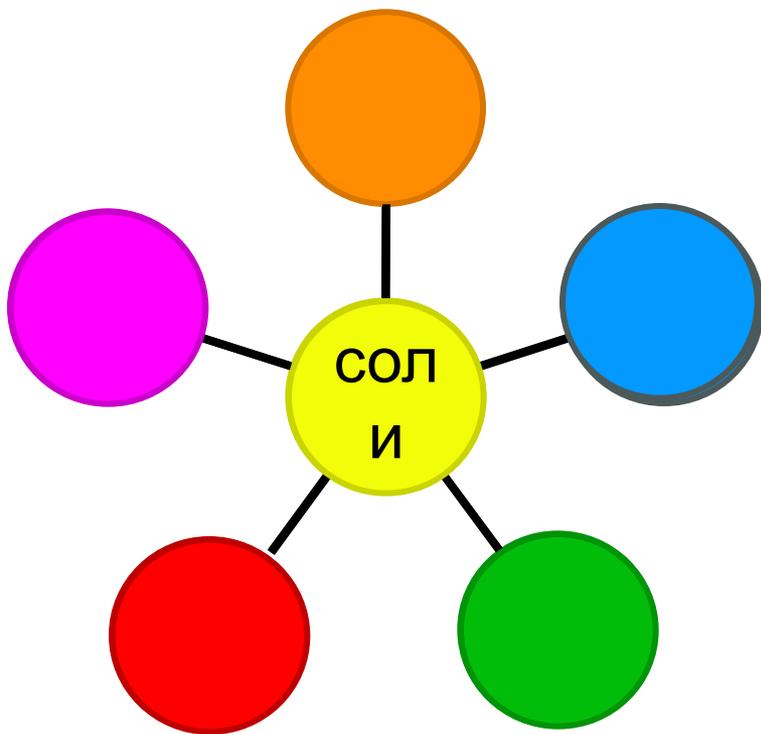
- Между тем Рукодельница воротится, воду процедит, в кувшин нальет, да еще какая затейница: коли вода нечиста, так свернет лист бумаги, наложит в нее угольков да песку крупного насыплет, вставит ту бумагу в кувшин да нальет в нее воды, а вода-то знай проходит сквозь песок да сквозь уголья и капает в кувшин чистая, словно хрустальная

# О каких оксидах углерода говорится в следующих высказываниях?

- 1) Очень ядовит
- 2) Не горит и не поддерживает горения
- 3) Используется в металлургии при выплавке чугуна
- 4) Образуется при полном сгорании топлива
- 5) В нем горит магний
- 6) Типичный кислотный оксид

Что вам известно об угольной кислоте и ее солях? Ввести в схему





# Задания по группам (§ 29)

- **1 группа:** прочитать текст §29 про кислоту и ее соли, составить вопросы
- **2 группа:** изучить текст о составе, свойствах и применении минералов, содержащих карбонаты
- **3 группа:** изучить текст о применении солей угольной кислоты, составить уравнения реакций
- **4 группа:** качественная реакция на соли угольной кислоты (с демонстрацией опыта)
- **5 группа:** жесткость воды, виды жесткости, способы устранения (с демонстрацией опыта)



**мел**



**мрамор**

