

Химические свойства неорганических соединений

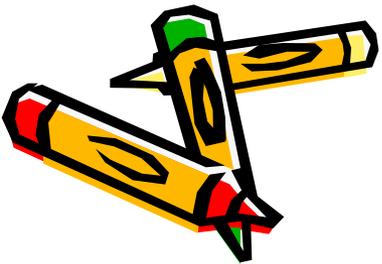
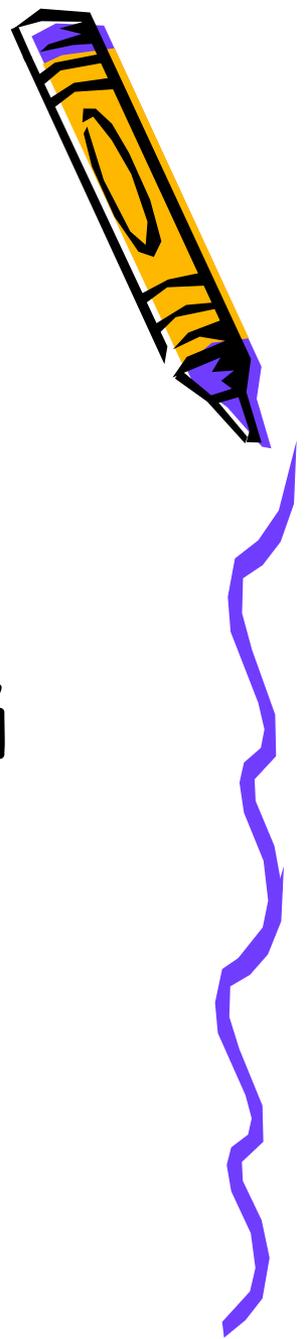
Тест

Составитель: учитель МОУ СОШ №1 Коновалова О.А.



1. Медь растворяется в разбавленном
водном растворе кислоты

- 1)серной 3) азотной
2)соляной 4)фтороводородной



Ответ: 3



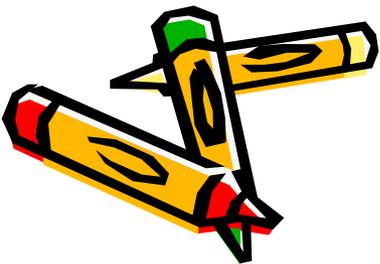
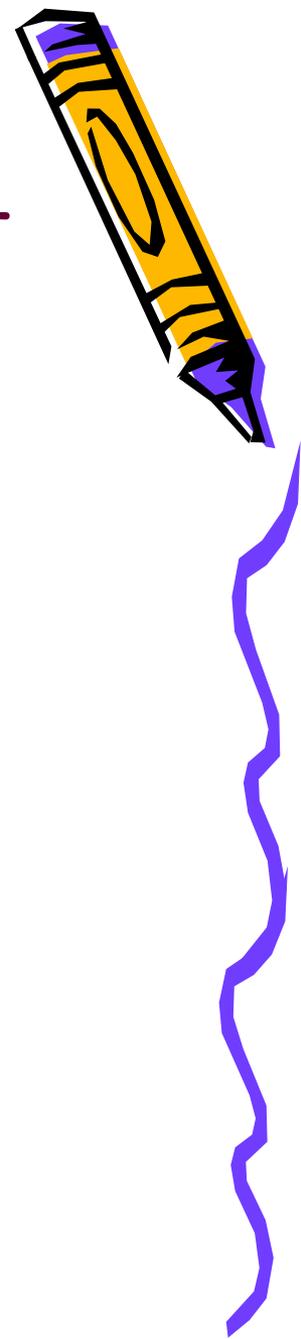
2. Соединения состава $\text{KH}_2\text{ЭO}_4$ образует элемент

1) Хлор

2) Сера

3) Азот

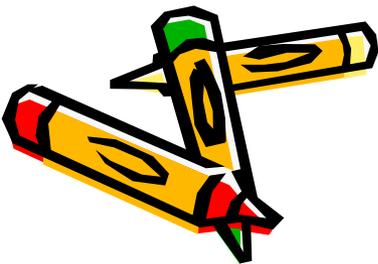
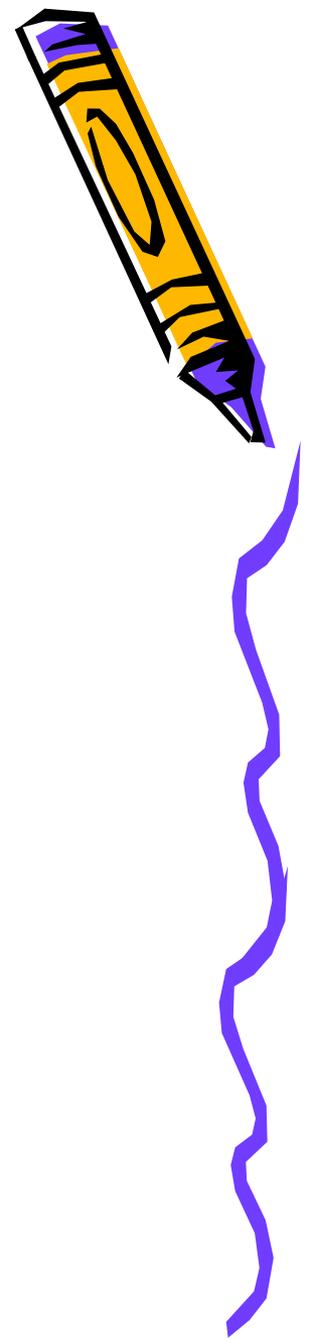
4) Фосфор



Ответ: 4

KH_2PO_4 - дигидрофосфат калия

K_2HPO_4 - гидрофосфат калия



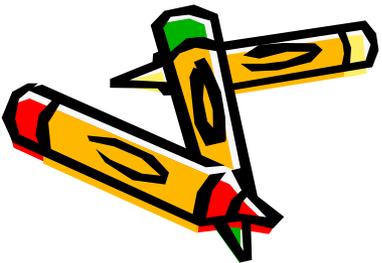
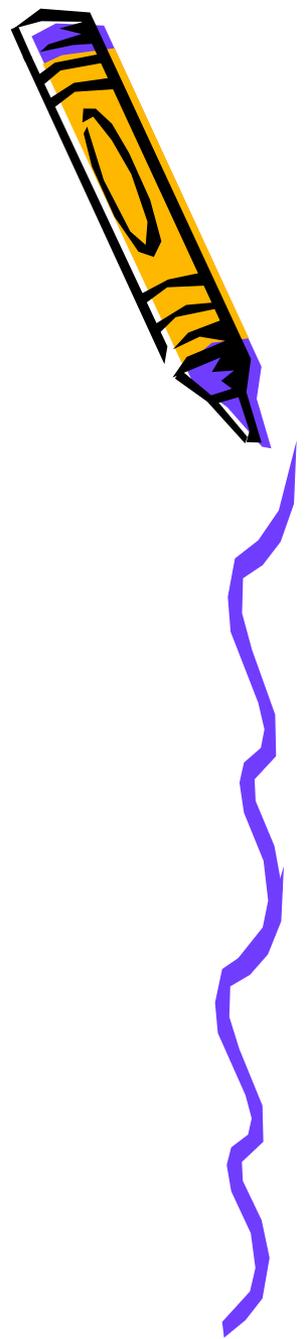
3. Как водород, так и хлор
взаимодействует с

1)водой

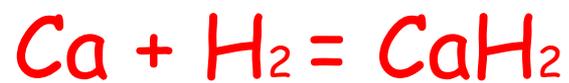
2)аммиаком

3)гидроксидом кальция

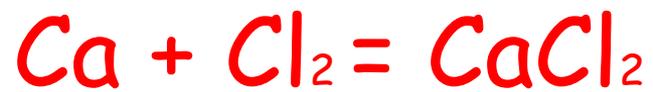
4)металлическим кальцием



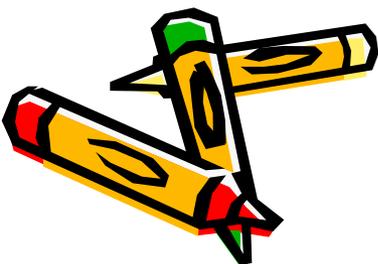
Ответ: 4



гидрид кальция

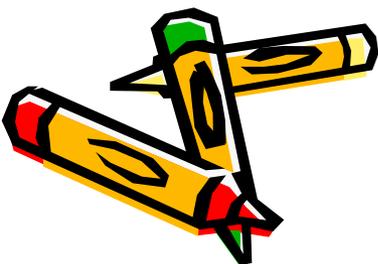
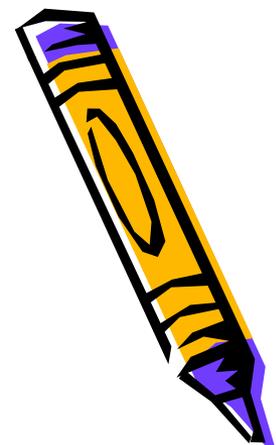


хлорид Ca



4. Оксид углерода (IV) реагирует с
каждым из двух веществ:

- 1) водой и оксидом кальция
- 2) кислородом и оксидом серы (IV)
- 3) сульфатом калия и гидроксидом натрия
- 4) фосфорной кислотой и водородом



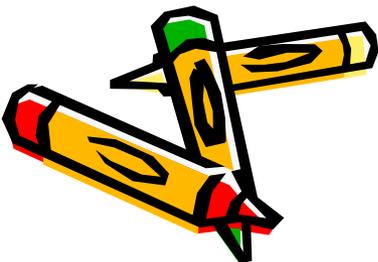
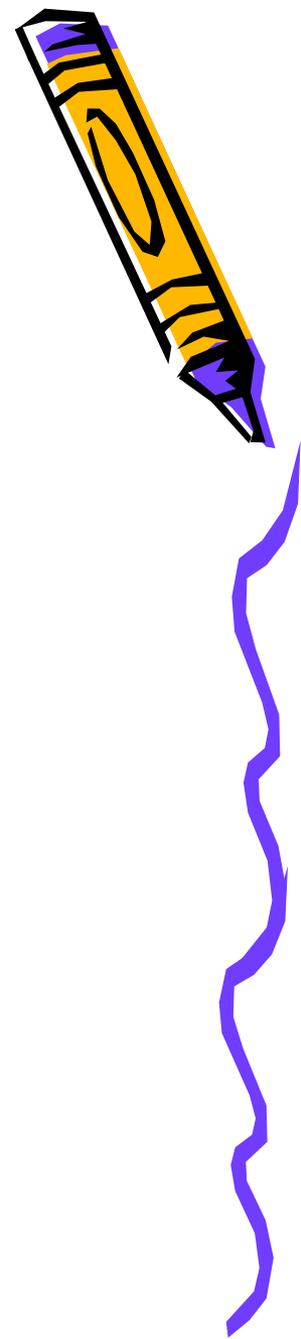
Ответ:1

CO_2 – КИСЛОТНЫЙ ОКСИД

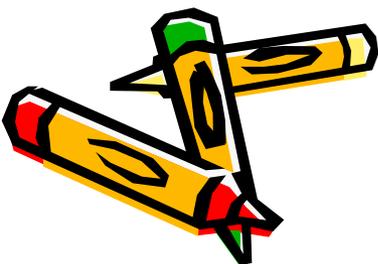
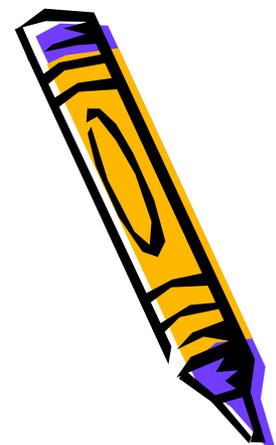
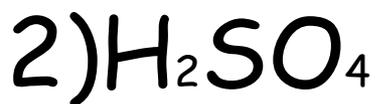
1) с водой



2) с основными оксидами

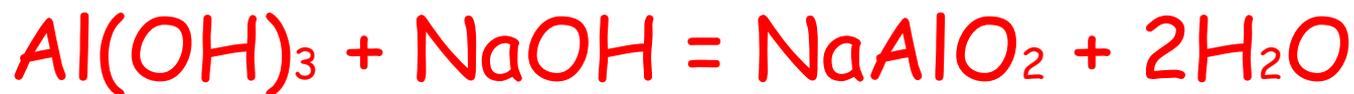


5. Как гидроксид алюминия, так и соляная кислота могут взаимодействовать с

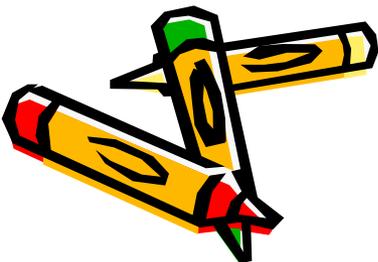
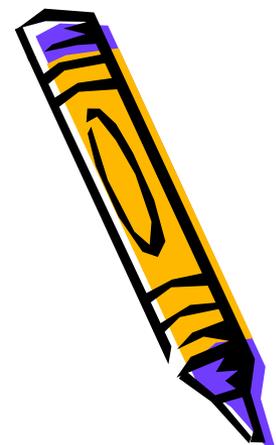


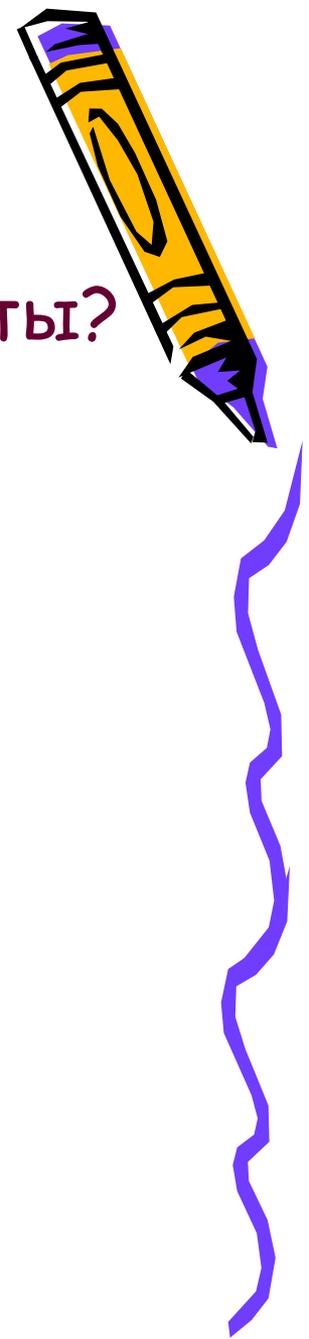
Ответ: 4

$\text{Al}(\text{OH})_3$ - амфотерный гидроксид



избыток алюминат натрия





6. Какой из металлов не вытесняет водород из разбавленной серной кислоты?

1)железо

2)хром

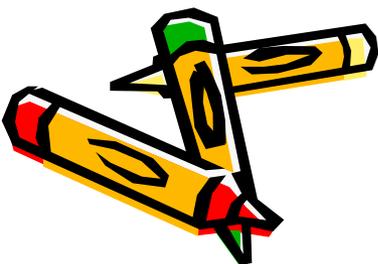
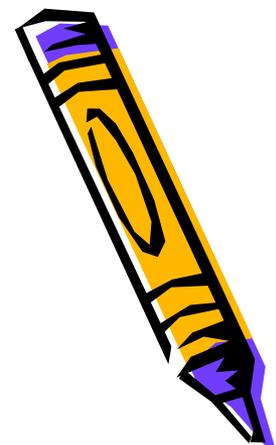
3)медь

4)цинк

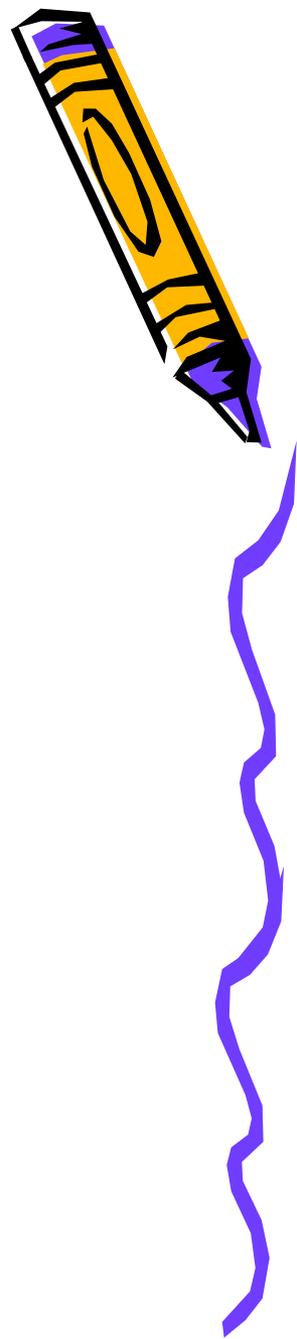


Ответ: 3

Си находится в
электрохимическом ряду
напряжений после водорода



7. Оксиды с общей формулой R_2O_3
или R_2O_5 образуют элемент
подгруппы

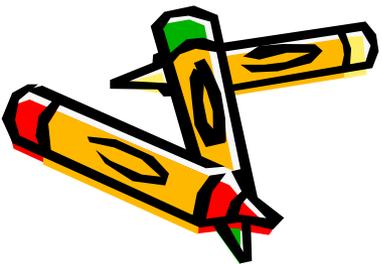


1) углерода

3) серы

2) азота

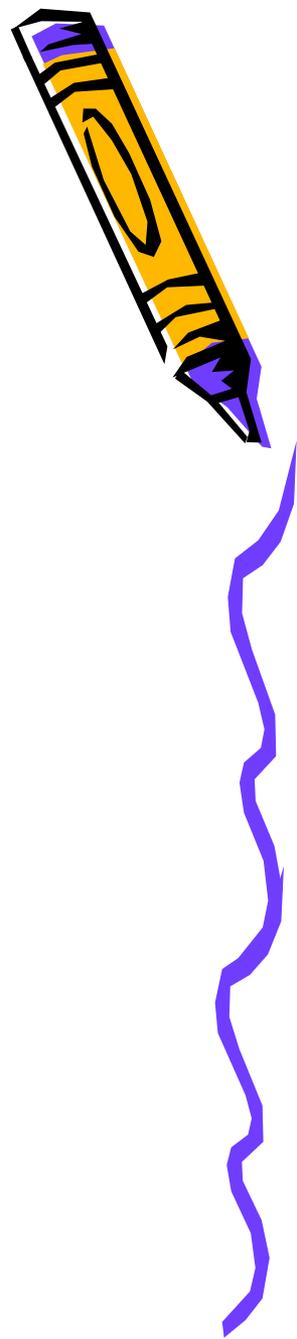
4) фтора



Ответ: 2

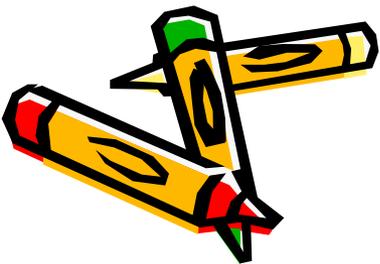
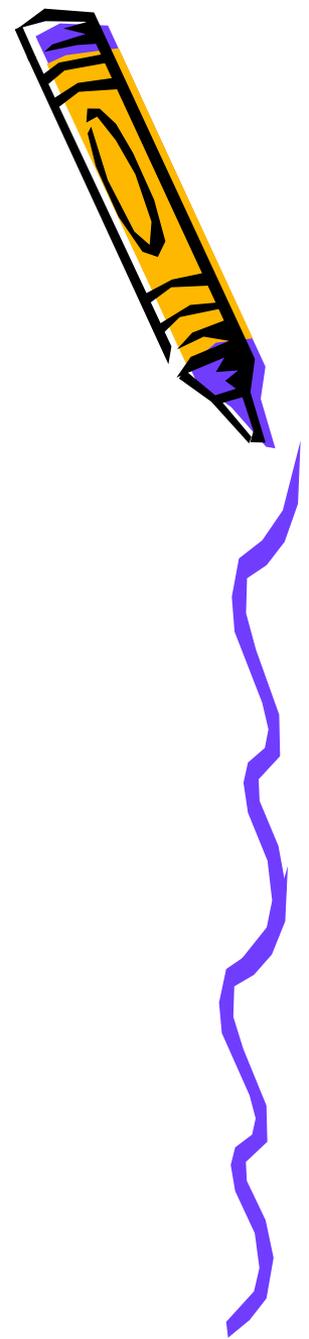
N_2O_3 - оксид азота (III)

N_2O_5 - оксид азота (V)

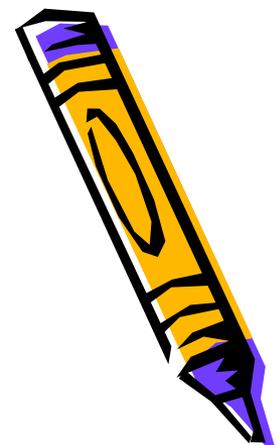


8. Между собой взаимодействуют

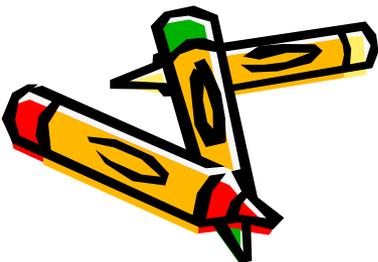
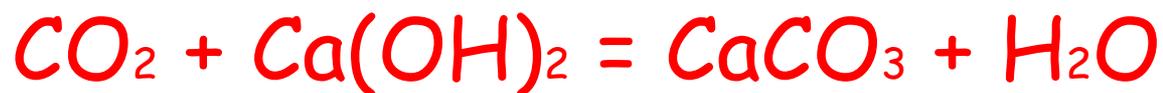
- 1) SiO_2 и H_2O
- 2) CO_2 и H_2SO_4
- 3) CO_2 и $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- 4) Na_2O и $\text{Ca}(\text{OH})_2$



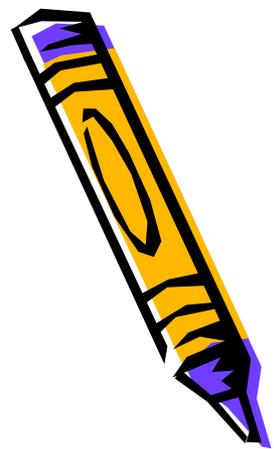
Ответ: 3



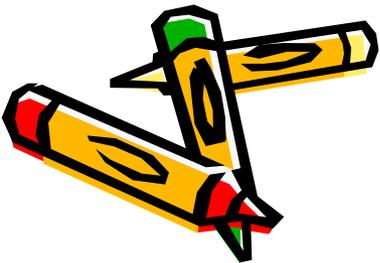
Кислотные оксиды взаимодействуют
со щелочами



9. Гидроксид цинка реагирует с
каждым из веществ



- 1) Сульфат кальция и оксид серы (VI)
- 2) Гидроксид натрия (р-р) и соляная кислота
- 3) Вода и хлорид натрия
- 4) Сульфат бария и гидроксид железа

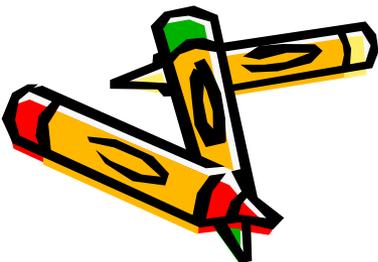
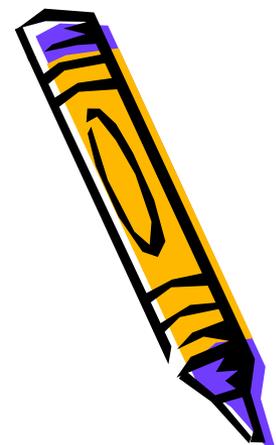


Ответ: 2

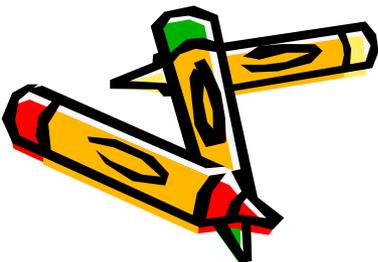
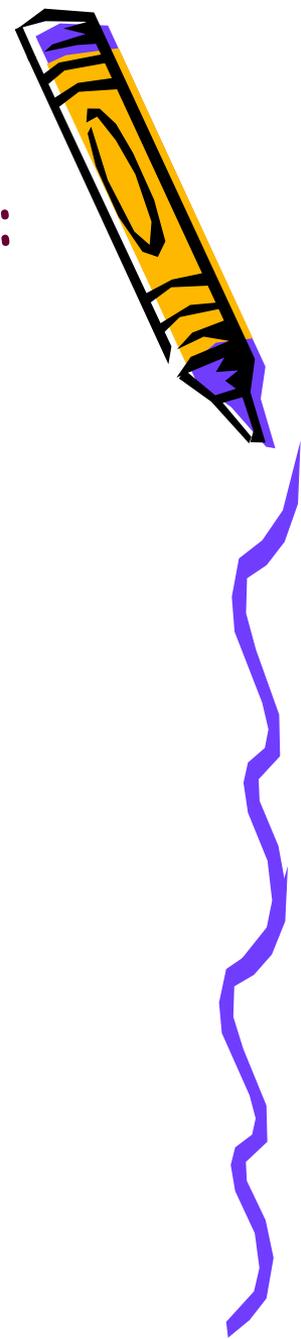
$\text{Zn}(\text{OH})_2$ - амфотерный гидроксид



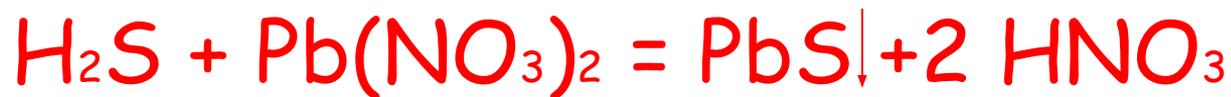
цинкат



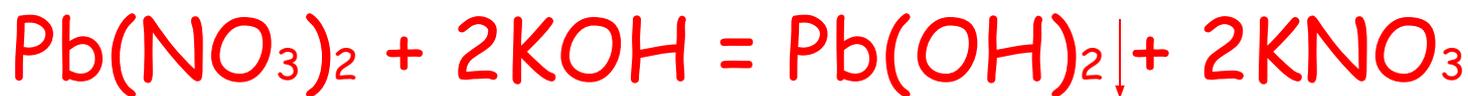
10. С каждым из перечисленных веществ:
 H_2S , KOH , Zn взаимодействует



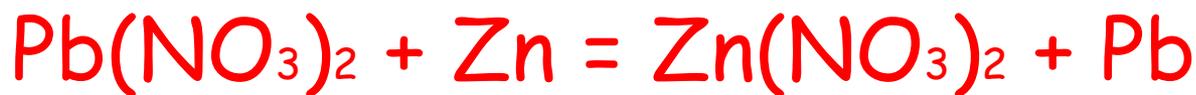
Ответ: 1



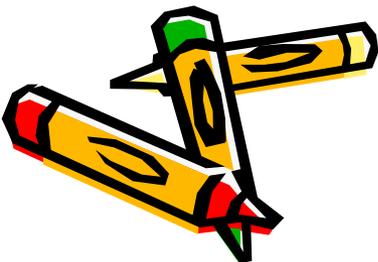
осадок



осадок



(электрохимический ряд
напряжений)



11. Установите соответствие между химической формулой соединения и классом(группой) неорганических соединений



Формула соединения

Класс(группа)

А) NH_4NO_3

Б) $(\text{CuOH})_2\text{CO}_3$

В) $\text{H}_2[\text{SiF}_6]$

Г) NO

неорганических соединений

1) средняя соль

2) кислотный оксид

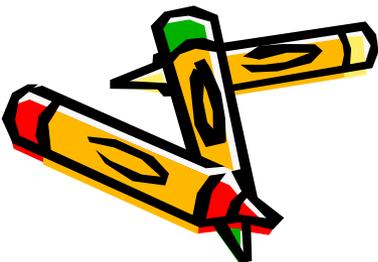
3) бескислородная кислота

4) основная соль

5) несолеобразующий оксид

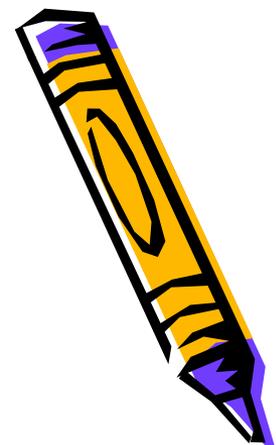
6) кислородосодержащая

кислота



Ответ:

А	Б	В	Г
1	4	3	6



NH_4NO_3 - нитрат алюминия

(средняя соль)

$(\text{CuOH})_2\text{CO}_3$ - гидроксокарбонат меди(II)

(основная соль)

$\text{H}_2[\text{SiF}_6]$ - кислота бескислородная

NO - оксид азота(II) - несолеобразующий оксид

