№ 260-793-180

Учитель химии МБ ОУ «Гимназия №2» г. Владивостока

Дутова Екатерина Анатольевна

Урок-обобщение 8 класс «Знакомство с классами неорганических соединений»

Приложение 1.

Задания для команд

*Диктант.*

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1.Оксид углерода (II)  2. Хлорид меди (II)  3. Фосфорная кислота  4.Гидроксид магния  5. Нитрат алюминия  6. Оксид хрома (VI)  7. Соляная кислота  8. Фосфат магния  9. Гидрид лития  10. Аммиак  11.Сульфид ртути (II)  12. Нитрид натрия  13. Оксид серы (IV)  14. Силикат калия  15. Гидроксид железа (III)  16. Азотистая кислота  17. Карбонат кальция  18. Сульфид калия  19. Гидроксид аммония  20. Оксид фосфора (V) | 1.Сульфат бария  2. Гидроксид алюминия  3. Карбонат магния  4. Оксид азота (I)  5. Угарный газ  6. Хлорид стронция  7. Фосфат кальция  8. Серная кислота  9. Гидрид натрия  10. Сульфид железа (II)  11. Оксид калия  12. Соляная кислота  13. Нитрид лития  14. Оксид марганца (IV)  15. Гидроксид натрия  16. Силикат калия  17. Азотистая кислота  18. Гидроксид бария  19. Сульфат меди (II)  20. Оксид хрома (III) | 1.Хлорид магния  2. Нитрит калия  3. Ортофосфорная кислота  4. Оксид кремния (IV)  5. Гидрид натрия  6. Гидроксид лития  7. Карбонат кальция  8. Углекислый газ  9. Нитрид калия  10. Гидроксид железа (II)  11. Оксид хрома (III)  12. Оксид хлора (I)  13. Плавиковая кислота  14. Силикат натрия  15. Карбонат магния  16. Гидроксид лития  17. Оксид натрия  18. Сульфат бария  19. Фосфат серебра  20. Бромид калия |
| 1.Оксид хлора (VII)  2.Бромоводородная кислота  3.Гидрид калия  4.Карбонат натрия  5. Гидроксид алюминия  6. Нитрат серебра (I)  7. Оксид лития  8. Сернистая кислота  9. Оксид азота (IV)  10. Оксид никеля(II)  11. Негашенная известь  12. Оксид кальция  13. Гидроксид магния  14. Угольная кислота  15. Оксид меди (I)  16. Сульфат алюминия  17. Хлорид натрия  18. Гидроксид аммония  19. Сульфид калия  20. Силикат кальция | 1.Оксид фосфора (V)  2. Гидроксид натрия  3. Силикат калия  4. Оксид углерода (IV)  5. Хлорид аммония  6. Соляная кислота  7. Оксид лития  8. Оксид мышьяка (III)  9. Поваренная соль  10. Оксид железа (II)  11. Нитрат цинка  12. Хлорид магния  13. Сульфат кальция  14.Фосфат магния  15. Сульфид ртути (I)  16. Кремниевая кислота  17. Йодид калия  18. Гидроксид железа (III)  19. Гидроксид меди (II)  20. Оксид азота (IV) |  |

*Определение степени окисления*

|  |  |
| --- | --- |
| Определите степени окисления элементов в соединениях и составьте структурные формулы этих соединений.  H3PO4 Mg(OH)2 K2CO3 | Определите степени окисления элементов в соединениях и составьте структурные формулы этих соединений.  H2SO4 Zn(OH)2 SiO2 |
| Определите степени окисления элементов в соединениях и составьте структурные формулы этих соединений.  K2SiO3 NH3 Al(OH)3 | Определите степени окисления элементов в соединениях и составьте структурные формулы этих соединений.  H2SiO3 CO Na3PO4 |
| Определите степени окисления элементов в соединениях и составьте структурные формулы этих соединений.  MgBr2 CO2 H2SO3 |  |

*Назовите вещества*

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Назовите вещества:  1.CaSO4  2. Mg(OH)2  3. SiO2  4.Na3N  5. KHCO3 | Назовите вещества:  1.HgS  2. Al(NO3)3  3. Cr2O3  4. MgOHCl  5. NaOH | Назовите вещества:  1.NO2  2.BaSO4  3. ZnCl2  4. KNaSO4  5. Al(OH)3 |
| Назовите вещества:  1.KOH  2. NaHCO3  3.AgNO3  4.SO2  5.PbS | Назовите вещества:  1.CuCl2  2.Fe(OH)3  3.Na2SiO3  4.CaOHNO3  5.P2O3 |  |

*Сколько нас*

Выпишите формулы оксидов и средних солей из перечня веществ:

СONaOHHClH2SO4KFCaONa3NCuCl2NH4OHSO3HFNaClCa(OH)2HNO2ZnO

Выпишите формулы оксидов и оснований из перечня веществ:

СONaOHHClH2SO4KFCaONa3NCuCl2NH4OHSO3HFNaClCa(OH)2HNO2ZnO

Выпишите формулы средних солей и кислот из перечня веществ:

СONaOHHClH2SO4KFCaONa3NCuCl2NH4OHSO3HFNaClCa(OH)2HNO2ZnO

Выпишите формулы оксидов и кислот из перечня веществ:

СONaOHHClH2SO4KFCaONa3NCuCl2NH4OHSO3HFNaClCa(OH)2HNO2ZnO

Выпишите формулы средних солей и оснований из перечня веществ:

СONaOHHClH2SO4KFCaONa3NCuCl2NH4OHSO3HFNaClCa(OH)2HNO2ZnO

*Наша модель*

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Углекислый газ | Негашеная известь | Азот | Угарный газ | Аммиак |