№ 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 кислота4.Гидроксид магния5. Нитрат алюминия6. Оксид хрома (VI)7. Соляная кислота8. Фосфат магния9. Гидрид лития10. Аммиак11.Сульфид ртути (II)12. Нитрид натрия13. Оксид серы (IV)14. Силикат калия15. Гидроксид железа (III)16. Азотистая кислота17. Карбонат кальция18. Сульфид калия19. Гидроксид аммония20. Оксид фосфора (V) | 1.Сульфат бария2. Гидроксид алюминия3. Карбонат магния4. Оксид азота (I)5. Угарный газ6. Хлорид стронция7. Фосфат кальция8. Серная кислота9. Гидрид натрия10. Сульфид железа (II)11. Оксид калия12. Соляная кислота13. Нитрид лития14. Оксид марганца (IV)15. Гидроксид натрия16. Силикат калия17. Азотистая кислота18. Гидроксид бария19. Сульфат меди (II)20. Оксид хрома (III) | 1.Хлорид магния2. Нитрит калия3. Ортофосфорная кислота4. Оксид кремния (IV)5. Гидрид натрия6. Гидроксид лития7. Карбонат кальция8. Углекислый газ9. Нитрид калия10. Гидроксид железа (II)11. Оксид хрома (III)12. Оксид хлора (I)13. Плавиковая кислота14. Силикат натрия15. Карбонат магния16. Гидроксид лития17. Оксид натрия18. Сульфат бария19. Фосфат серебра20. Бромид калия |
| 1.Оксид хлора (VII)2.Бромоводородная кислота3.Гидрид калия4.Карбонат натрия5. Гидроксид алюминия6. Нитрат серебра (I)7. Оксид лития8. Сернистая кислота9. Оксид азота (IV)10. Оксид никеля(II)11. Негашенная известь12. Оксид кальция13. Гидроксид магния14. Угольная кислота15. Оксид меди (I)16. Сульфат алюминия17. Хлорид натрия18. Гидроксид аммония19. Сульфид калия20. Силикат кальция | 1.Оксид фосфора (V)2. Гидроксид натрия3. Силикат калия4. Оксид углерода (IV)5. Хлорид аммония6. Соляная кислота7. Оксид лития8. Оксид мышьяка (III)9. Поваренная соль10. Оксид железа (II)11. Нитрат цинка12. Хлорид магния13. Сульфат кальция14.Фосфат магния15. Сульфид ртути (I)16. Кремниевая кислота17. Йодид калия18. 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.CaSO42. Mg(OH)23. SiO24.Na3N5. KHCO3 | Назовите вещества:1.HgS2. Al(NO3)33. Cr2O34. MgOHCl5. NaOH | Назовите вещества:1.NO22.BaSO43. ZnCl24. KNaSO45. Al(OH)3 |
| Назовите вещества:1.KOH2. NaHCO33.AgNO34.SO25.PbS | Назовите вещества:1.CuCl22.Fe(OH)33.Na2SiO34.CaOHNO35.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 |