**«Элисенваарская средняя общеобразовательная школа»**

**(МКОУ «Элисенваарская СОШ»)**

186720 Республика Карелия, Лахденпохский р-н, п. Элисенваара, ул. Школьная, д.7,

тел/факс (814)50 33-651, elis-ch-37@yandex.ru

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Класс** | 8 | **Адрес для отправки выполненного задания** | «ВКонтакте» личным сообщением <https://vk.com/anna_dashkevich> |
| **Предмет** | Химия |
| **Учитель** | Солохина А.П. | **Время консультаций** | 14.00 ч – 17.00 ч. (пн.-пт.) |
| **Дата проведения урока** | 09.04.2020г(по расписанию) | **Срок сдачи на проверку/срок изучения** | до 16:00 отправить фотографию (сообщение) при отсутствии Интернета сдать тетрадь в школу до 14.04.2020 |
| **Тема урока** | Обобщение по теме «Важнейшие классы неорганических соединений» |

**Ход урока:**

**I. Закрепление изученного материала. (30 мин) –** пройти тест и решить задачу.

Контрольная работа предназначен для контроля знаний учащихся 8 класса по теме «Важнейшие классы неорганических соединений». Контрольная работа состоит из трех вариантов, каждый из которых состоит из 10 вопросов. Вопросы подобранны разноуровневые. Контрольная работа включает в себя тестовые вопросы и задания с открытой формой ответа.

**Работа по теме: «Важнейшие классы неорганических соединений»**

1. Выберите формулу бескислородной кислоты:

|  |  |
| --- | --- |
| а) НCl;  б) КH; | в) H3PO4; г) NaOH. |

2. Классифицируйте вещества по классам: СаO, NaOH, H2O, SO2, HCl, P2O5, Ca(OH)2, NaHSO4, хлорид натрия, оксид марганца, серная кислота.

3. Раствор Н3PO4 будет взаимодействовать с:

|  |  |
| --- | --- |
| а) NaCl; б) Ag; | в) Ni; г) Cu. |

Напишите уравнения реакции.

4. Продукты взаимодействия соляной кислоты и оксида кальция:

|  |  |
| --- | --- |
| а) CаCl2 + H2↑; б) CаCl + H2↑; | в) CаCl2+ H2O; г) они не взаимодействуют. |

Напишите уравнения реакции.

5. Формула силиката железа(III):

|  |  |
| --- | --- |
| а) Na2SiO3; б) FeSO4; | в) Fe2(SiO3)3; г) FeSiO3. |

6. Какая из приведенныхсолей растворима:

|  |  |
| --- | --- |
| а) Zn3(PO4)2; б) Ag2CO3; | в) MgSiO3; г) Na2SiO3. |

7. Является реакцией нейтрализации:

а) Zn + 2HCl = ZnCl2 + H2;  
б) 2KOH + H2SiO3 = K2SiO3 + 2H2O;  
в) CaO + H2O = Ca(OH)2;  
г) 2Na + 2H2O = 2NaOH + H2.

8. Допишите возможные уравнения реакций, укажите их тип реакции:

H2SO4 + Au = ... ,  
Li + H2O = ... ,  
Na2O + H2O = ... ,  
Cu(OH)2 + HNO3 = ... .

9. Решите цепочку превращений, назовите все вещества:

Li http://him.1september.ru/2004/28/strpr.gif Li2O http://him.1september.ru/2004/28/strpr.gif LiOH http://him.1september.ru/2004/28/strpr.gif Li3PO4.

10. Рассчитайте массу оксида фосфора (V), который образуется при взаимодействии фосфора массой 3,72г с кислородом.