

Государственное бюджетное общеобразовательное учреждение
средняя общеобразовательная школа №635
Приморского района Санкт-Петербурга

**Демонстрационная версия
промежуточной аттестации
ПО ХИМИИ
для учащихся 11 классов
ЗА ГОД**

№ п/п	Содержание задания	Планируемый результат										
1. Тест (9 баллов)												
1 16	В какой группе и каком периоде, соответственно, находится химический элемент железо 1. 8 и 3 2. 8 и 4 3. 8 и 8 4. 4 и 3	Знать/уметь: Структуру ПСХЭ, определять место положения элементов в ПСХЭ										
2 16	Определите число нейтронов в атоме фосфора 1. 15 2. 31 3. 16 4. 5	Знать/уметь: Строение атома, определять количество элементарных частиц по ПСХЭ										
3. 26	Установите соответствие <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 50%;">Тип связи</th> <th style="width: 50%;">Формула вещества</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>А. Ионная</td> <td>1. KOH</td> </tr> <tr> <td>Б. Металлическая</td> <td>2. CO</td> </tr> <tr> <td>В. Ковалентная полярная</td> <td>3. BaS</td> </tr> <tr> <td>Г. Ковалентная неполярная</td> <td>4. O₂</td> </tr> </tbody> </table>	Тип связи	Формула вещества	А. Ионная	1. KOH	Б. Металлическая	2. CO	В. Ковалентная полярная	3. BaS	Г. Ковалентная неполярная	4. O ₂	Знать/уметь: Виды химических связей и кристаллических решеток, определять виды связей. Уметь объяснять физические свойства веществ по виду связей и типу кристаллических решеток
Тип связи	Формула вещества											
А. Ионная	1. KOH											
Б. Металлическая	2. CO											
В. Ковалентная полярная	3. BaS											
Г. Ковалентная неполярная	4. O ₂											
4. 16	Степень окисления серы в CaSO ₃ равна 1/ +3 2. -2 3. +4 4/ +6	Знать/уметь: Правила определения степеней окисления, определять степени окисления										
5. 26	Установите соответствие <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 50%;">Класс вещества</th> <th style="width: 50%;">Формула вещества</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>А. кислот</td> <td>1. BaS</td> </tr> <tr> <td>Б. соль</td> <td>2/ KOH</td> </tr> <tr> <td>В. Основание</td> <td>3/ HCl</td> </tr> <tr> <td>Г. кислотный оксид</td> <td>4/ SO₃</td> </tr> </tbody> </table>	Класс вещества	Формула вещества	А. кислот	1. BaS	Б. соль	2/ KOH	В. Основание	3/ HCl	Г. кислотный оксид	4/ SO ₃	Знать/уметь: Классы неорганических и органических веществ, определять классы веществ
Класс вещества	Формула вещества											
А. кислот	1. BaS											
Б. соль	2/ KOH											
В. Основание	3/ HCl											
Г. кислотный оксид	4/ SO ₃											
6. 26	Установите соответствие <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 50%;">Название вещества</th> <th style="width: 50%;">Формула вещества</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>А. метан</td> <td>1. ZnO</td> </tr> <tr> <td>Б. азотная кислота</td> <td>2/ CH₄</td> </tr> <tr> <td>В. Этиловый спирт</td> <td>3/ C₂H₅OH</td> </tr> <tr> <td>Г. Оксид цинка</td> <td>4/ HNO₃</td> </tr> </tbody> </table>	Название вещества	Формула вещества	А. метан	1. ZnO	Б. азотная кислота	2/ CH ₄	В. Этиловый спирт	3/ C ₂ H ₅ OH	Г. Оксид цинка	4/ HNO ₃	Знать/уметь: Правила номенклатуры органических и неорганических веществ, называть вещества.
Название вещества	Формула вещества											
А. метан	1. ZnO											
Б. азотная кислота	2/ CH ₄											
В. Этиловый спирт	3/ C ₂ H ₅ OH											
Г. Оксид цинка	4/ HNO ₃											
2. Задание с развернутым ответом (9баллов)												
7. 26	Допишите уравнение реакции, расставьте коэффициенты, определите тип реакции:	Знать/уметь: Типы реакций, составлять уравнение, расставлять										

	$Zn + HCl =$ $Zn + O_2 =$ $CaCO_3 =$ $NaOH + HCl =$	коэффициенты, определять тип реакции
8 26	Допишите уравнение реакции, расставьте коэффициенты, составьте полное и ионное уравнение $K_2S + HNO_3 =$ $NaCl + AgNO_3 =$ $FeCl_3 + NaOH =$	Знать/уметь: Электролитическая диссоциация, теория электролитической диссоциации, реакции ионного обмена
9. 26	Определите количество вещества 67,2 л водорода Определите количество вещества 72г воды Определите массу 2 моль железа	Знать/уметь: Понятия количества вещества, молярная масса, молярный объем, постоянную Авогадро, решать задачи с использованием данных величин
10. 36	Определите массу хлора, который взаимодействует с 28г водорода Определите массу кислорода необходимого для сжигания 32 г серы	Знать/уметь: Понятия количества вещества, молярная масса, молярный объем, постоянную Авогадро, решать задачи с использованием данных величин, решение задач по уравнениям реакции
186	ИТОГО:	
	«5» - 18-17 баллов «4» - 16- 13 баллов «3» - 12 – 7 баллов «2» - менее 7 баллов	