Диагностическая работа №4(8 класс) по теме «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов».

№ п/п	Содержание элемента	Код элемента	Уровень сложности	Количество баллов
	1 часть (тест)			
1	Электролиты и неэлектролиты	2.3	Б	1
2	Катионы и анионы. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей (средних)	2.4	Б	1
3	Реакции ионного обмена и условия их осуществления	2.5	Б	1
4	Реакции ионного обмена и условия их осуществления	2.5	Б	1
5	Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ. Номенклатура неорганических соединений	1.6	Б	1
	2 часть (соответствие)			
1	Реакции ионного обмена и условия их осуществления	2.5	П	2
	3 часть(свободный ответ)			
1	Химические свойства сложных веществ	3.2	П	3
2	Реакции ионного обмена и условия их осуществления Химические свойства сложных веществ	2.5 3.2	П	3

Критерии оценивания контрольной работы по теме «Свойства основных классов неорганических соединений в свете ТЭД».
Общее количество баллов:5+2+3+3=13 баллов
Оценка «5» -13 баллов
Оценка «4»-9-11 баллов
Оценка «3»- 6-8 баллов
Оценка «2»- менее 6 баллов

Часть А: Один балл за правильный ответ. Всего 5 баллов

	1	2	3	4	5
1 вариант	б	б	в	б	в
2 вариант	в	а	а	а	г
3 вариант	а	б	г	а	г
4 вариант	в	г	в	а	а

Часть Б: 2 балла(0,5 баллов за правильный ответ)

	А	Б	В	Г
1 вариант	2	1	4	3
2 вариант	2	4	3	1
3 вариант	2	1	3	4

4 вариант	3	1	4	2

Часть С:

С1: 3 балла(1 балл за правильно составленное ионное уравнение +0,5б за правильно записанные формулы в уравнении)

С2: 3балла(1 балл за правильно составленное молекулярное уравнение + 0,5 б за правильный подбор реагентов)