

**Анализ выполнения РДР
по химии учащимися
9 классов (входной контроль)**

Гороховская Галина Виталиевна,
учитель химии МБОУ СОШ № 26

Поэлементный анализ выполнения заданий РДР

№	Проверяемые элементы содержания		
1	Вещество	Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов Периодической системы Д. И. Менделеева	60%
2		Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	66%
3		Строение молекул. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая	72%
4		Валентность химических элементов. Степень окисления химических элементов	79%
5		Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ. Номенклатура органических соединений	81%
6	Химическая реакция	Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций. Химические уравнения	59%
7		Электролиты и неэлектролиты. Катионы и анионы. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей (средних)	56%
8		Реакции ионного обмена и условия их осуществления	64%
9	Элементарные основы неорганической химии.	Химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных	52%
10		Химические свойства оснований. Химические свойства кислот	56%
11		Химические свойства солей (средних)	50%
12	Вещество/ Методы познания веществ и химических явлений. Экспериментальные основы химии	Чистые вещества и смеси. Правила безопасной работы в школьной лаборатории. Лабораторная посуда и оборудование	39%
13	Решение задач на массовую долю элемента в веществе. ПСХЭ.	Степень окисления химических элементов. Окислитель и восстановитель. Окислительно-восстановительные реакции	56%
14		Вычисление массовой доли химического элемента в веществе	61%
15		Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в связи с положением в ПСХЭ	70%

Анализ выполнения заданий по контролируемым элементам по ОО

Общее кол-во участников	1. Структура атома, строение электронных оболочек, изменение строения атомов, свойства элементов в пределах малых периодов и главных подгрупп, а также свойства образуемых ими высших соединений	2. Закономерности изменения строения атомов, свойства элементов в пределах малых периодов и главных подгрупп, а также свойства образуемых ими высших соединений	3. Вид химической связи в соединениях	4. Валентность и степень окисления элемента в соединении	5. Принадлежность веществ к определенному классу соединений	6. Типы химических реакций	7. Электролитическая диссоциация, катион, аннион	8. Сокращенное ионное уравнение	9. Химические свойства оксидов	10. Химические свойства оснований, кислот	11. Химические свойства солей	12. Чистые вещества и смеси, способы их разделения, физический или химический процесс	13. Окислитель, восстановитель; процесс окисления и восстановления	14. Расчет массовой доли химического элемента по формуле соединения	15. Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в связи с положением в ПСХЭ
12	50%	83%	92%	100%	100%	100%	92%	100%	100%	83%	42%	50%	67%	92%	100%
11	36%	82%	64%	82%	82%	55%	55%	64%	64%	55%	45%	64%	55%	45%	68%
23	52%	57%	52%	87%	61%	61%	61%	70%	26%	26%	30%	52%	52%	57%	76%
21	86%	86%	71%	95%	100%	62%	81%	86%	86%	76%	71%	81%	67%	57%	86%
16	63%	81%	88%	81%	88%	63%	75%	69%	50%	81%	56%	56%	56%	100%	72%
10	70%	40%	70%	100%	70%	20%	70%	20%	10%	50%	0%	20%	80%	50%	60%
9	22%	67%	67%	78%	89%	67%	67%	67%	56%	100%	22%	44%	78%	44%	39%
29	52%	55%	69%	90%	76%	52%	62%	59%	55%	48%	55%	38%	55%	72%	71%
20	70%	75%	80%	65%	85%	55%	45%	40%	55%	65%	55%	35%	40%	55%	85%
34	56%	53%	56%	79%	74%	12%	50%	47%	41%	44%	38%	32%	47%	62%	65%
16	81%	75%	81%	94%	88%	88%	88%	69%	63%	69%	63%	56%	75%	94%	88%
15	60%	80%	47%	67%	73%	53%	40%	60%	60%	53%	33%	40%	60%	20%	77%
10	70%	60%	60%	70%	60%	80%	60%	50%	20%	60%	40%	10%	50%	60%	60%
13	69%	92%	92%	100%	92%	77%	54%	85%	54%	62%	77%	69%	77%	92%	81%
11	73%	55%	73%	64%	64%	45%	36%	55%	18%	18%	9%	18%	45%	73%	45%
13	69%	38%	69%	31%	92%	46%	46%	38%	54%	46%	31%	46%	38%	23%	50%
10	70%	60%	50%	90%	80%	70%	50%	80%	60%	70%	60%	50%	70%	80%	75%
18	44%	67%	72%	67%	94%	61%	50%	89%	83%	50%	72%	33%	67%	89%	64%
21	67%	62%	71%	90%	90%	48%	62%	71%	24%	62%	38%	24%	33%	67%	55%
11	18%	73%	82%	55%	64%	9%	73%	36%	64%	27%	55%	45%	55%	64%	59%
10	80%	70%	100%	90%	80%	80%	90%	80%	60%	60%	90%	40%	60%	40%	100%
18	67%	61%	78%	61%	50%	50%	6%	61%	22%	39%	28%	28%	33%	56%	56%
16	75%	56%	94%	100%	94%	94%	94%	94%	69%	56%	69%	19%	88%	88%	47%
17	94%	71%	88%	88%	94%	76%	53%	53%	41%	65%	53%	18%	24%	35%	71%
13	54%	62%	62%	54%	54%	46%	54%	38%	23%	23%	54%	23%	54%	23%	73%
12	25%	50%	50%	83%	92%	83%	42%	58%	83%	50%	50%	50%	92%	50%	63%
14	57%	50%	43%	64%	64%	36%	36%	50%	14%	29%	21%	36%	43%	29%	68%
12	58%	42%	42%	67%	83%	67%	25%	42%	8%	25%	25%	42%	33%	50%	54%
20	65%	85%	75%	90%	95%	70%	65%	65%	65%	65%	60%	35%	70%	85%	75%
16	38%	50%	81%	44%	75%	56%	19%	44%	44%	44%	38%	13%	50%	25%	66%
23	43%	57%	91%	96%	96%	96%	43%	96%	96%	96%	100%	48%	91%	52%	96%
17	59%	59%	65%	65%	82%	53%	59%	65%	35%	41%	29%	24%	12%	35%	62%
25	64%	88%	88%	84%	88%	60%	52%	80%	60%	80%	64%	32%	68%	80%	72%
536	60%	66%	72%	79%	81%	59%	56%	64%	52%	56%	50%	39%	56%	61%	70%

процент выполнения более 85% (высокий уровень)

процент выполнения от 66% до 85% (средний уровень)

процент выполнения 65% и менее (критический уровень)

Уровень выполнения работы

■ высокий ■ средний ■ критичный ■ 0 баллов

