



ХИМИЯ

9 класс

Разбор КР

Мария Дмитриевна
Смирнова

Smirnova@sch2101.ru

[Vk.com/masha2101](https://vk.com/masha2101)

Контрольная Работа №1



Всего было 11 заданий.

Пятёрок –

Четверок –

Троек –

Двоек -

Переписать любую оценку можно сегодня и в следующий вторник после 16:00

Контрольная Работа №1



1. Какое из веществ содержит кремний?

- H₂SO₄
- H₂CSO₄
- CO
- H₂CO₃
- SO₃
- SiO₂
- HF
- H₂SeO₄

Контрольная Работа №1



1. Какое из веществ содержит кремний?

- H₂SO₄
- H₂CSO₄
- CO
- H₂CO₃
- SO₃
- SiO₂
- HF
- H₂SeO₄

+

1 H Водород Hydrogenium 1,01	2 IIA
3 Li Литий Lithium 6,97	4 Be Бериллий Beryllium 9,01
11 Na Натрий Natrium 22,99	12 Mg Магний Magnesium 24,3
19 K Калий Kalium 39,1	20 Ca Кальций Calcium 40,08

												13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA
												5 B Бор Borium 10,81	6 C Углерод Carboneum 12,01	7 N Азот Nitrogenium 14,01	8 O Кислород Oxygenium 15,99
												13 Al Алюминий Aluminium 26,98	14 Si Кремний Silicium 28,08	15 P Фосфор Phosphorus 30,97	16 S Сера Sulfur 32,07
3d	21 Sc Скандий Scandium 44,96	22 Ti Титан Titanium 47,87	23 V Ванадий Vanadium 50,94	24 Cr Хром Chromium 51,99	25 Mn Марганец Manganeseum 54,94	26 Fe Железо Ferrum 55,845	27 Co Кобальт Cobaltum 58,93	28 Ni Никель Niccolum 58,69	29 Cu Медь Cuprum 63,55	30 Zn Цинк Zincum 65,38	31 Ga Галлий Gallium 69,72	32 Ge Германий Germanium 72,63	33 As Мышьяк Arsenicum 74,92	34 Se Селен Selenium 78,98	

<https://periodic.artlebedev.ru/>



2. Какие вещества содержат металлы из условия первого задания?

- H₂SO₄
- H₂CSO₄
- CO
- H₂CO₃
- SO₃
- SiO₂
- HF
- H₂SeO₄



2. Какие вещества содержат металлы из условия первого задания?

H₂SO₄

H₂CSO₄

CO

H₂CO₃

SO₃

SiO₂

HF

H₂SeO₄



3. В воде растворили 100 грамм сахара ($C_6H_{12}O_6$). Сколько частиц будет в растворе?

Контрольная Работа №1



4. Напишите определение и пример диссоциации для кислот.



5. Какое утверждение не является основным положением электролитической диссоциации

Направленное движение происходит в результате притяжения их противоположно заряженными электродами.

Электролиты могут диссоциировать в разных условиях по разным механизмам. Наиболее часто вещества диссоциируют на катионы и анионы.

Под действием электрического тока ионы приобретают направленное движение: положительные ионы стремятся к катоду, отрицательные - к аноду.

Контрольная Работа №1



6. Напишите диссоциацию сильного двухосновного основания и очень слабой одноосновной кислоты.

Контрольная Работа №1



6. Напишите диссоциацию сильного двухосновного основания и очень слабой одноосновной кислоты.

Степень диссоциации			
Вещество	Формула	α	α , %
Фтороводородная к-та	HF	0.08	8
Соляная к-та	HCl	0.92	92
Серная к-та	H ₂ SO ₄	0.58	58
Едкое кали	KOH	0.89	89
Гидроксид бария	Ba(OH) ₂	0.77	77
Хлорид калия	KCl	0.86	86
Сульфат магния	MgSO ₄	0.45	45





7. Что такое степень диссоциации? Как она считается? Привести пример расчета если известно, что при диссоциации вещества A_2X , получилось 3 моль A^+ , а изначально его было 6 моль?



8*. Вещество H_3PO_4 диссоциирует ступенчато. Каких частиц (ионов) в растворе будет больше, если степени диссоциации по ступеням следующие: 77%, 0.001%, 0.0000005%

Контрольная Работа №1



9* Взяли 74.5 г. KCl, потом растворили в воде. Сколько частиц оказалось в растворе, если альфа равна 86%?



10. Степень диссоциации KCl - 86%, KOH - 89%. Кто из них более сильный электролит?



11. Наибольшее число катионов образуется при диссоциации 1 моль

- AlCl_3
- H_2S
- Na_3PO_4
- $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$