



ХИМИЯ

9 класс

Разбор КР

Мария Дмитриевна
Смирнова
Smirnova@sch2101.ru
[Vkontakte.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?

- H_2SO_4
- H_2CO_3
- CO
- H_2CO_3
- SO_3
- SiO_2
- HF
- H_2SeO_4

Контрольная Работа №1



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