ХИМИЯ
9 класс
Разбор КР

Мария Дмитриевна Смирнова
Smirnova@sch2101.ru
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

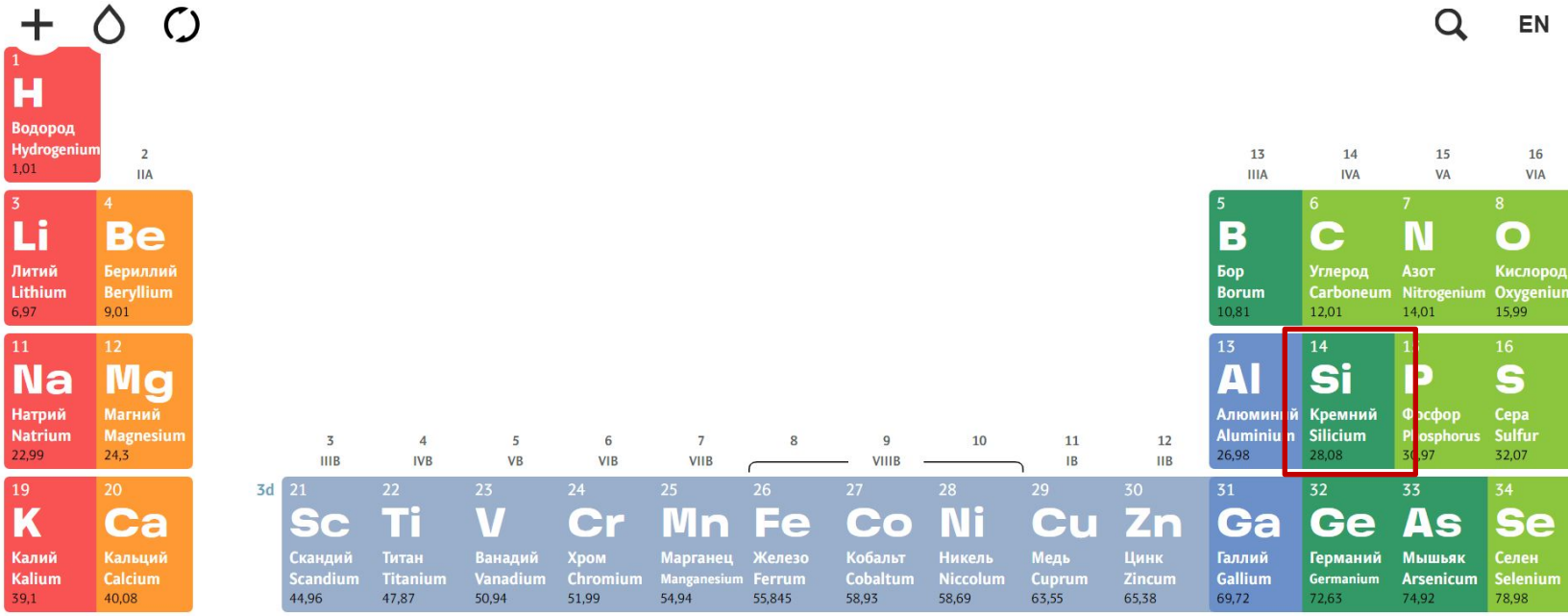
1. Какое из веществ содержит кремний?

- H_2SO_4
- H_2CsO_4
- CO
- H_2CO_3
- SO_3
- SiO_2
- HF
- H_2SeO_4

Контрольная Работа №1

1. Какое из веществ содержит кремний?

- H2SO4
- H2CsO4
- CO
- H2CO3
- SO3
- SiO2
- HF
- H2SeO4



https://periodic.artlebedev.ru/

Контрольная Работа №1

2. Какие вещества содержат металлы из условия первого задания?

- H_2SO_4
- H_2CsO_4
- CO
- H_2CO_3
- SO_3
- SiO_2
- HF
- H_2SeO_4

Контрольная Работа №1

2. Какие вещества содержат металлы из условия первого задания?

- H_2SO_4
- H_2CsO_4
- CO
- H_2CO_3
- SO_3
- SiO_2
- HF
- H_2SeO_4

Контрольная Работа №1

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.

Контрольная Работа №1

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_2SO_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

Контрольная Работа №1

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?

Контрольная Работа №1

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%?

Контрольная Работа №1

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

Контрольная Работа №1

11. Наибольшее число катионов образуется при диссоциации 1 моль

- $AlCl_3$
- H_2S
- Na_3PO_4
- $Mg(NO_3)_2$