

ЭЛЕМЕНТЫ IV ГРУППЫ
ГЛАВНОЙ ПОДГРУППЫ
ПЕРИОДИЧЕСКОЙ СИСТЕМЫ
ЭЛЕМЕНТОВ ТАБЛИЦЫ
МЕНДЕЛЕЕВА

Выполнила студентка группы х-116

Осипова Вера

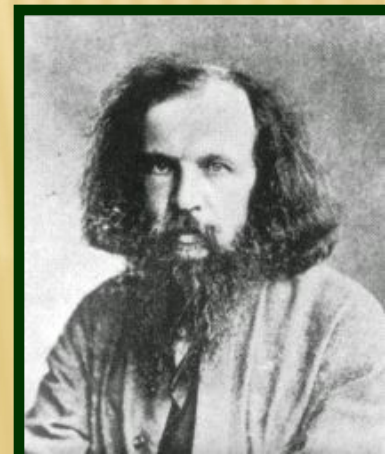
Руководитель: к.х.н., доц. НХ и ХТ

Перегудов Ю.С.

Кафедра неорганической химии и
химической технологии

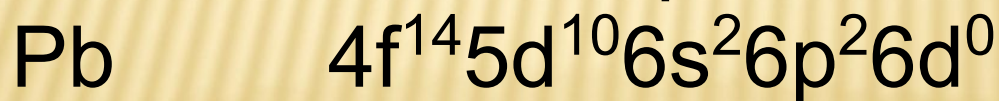
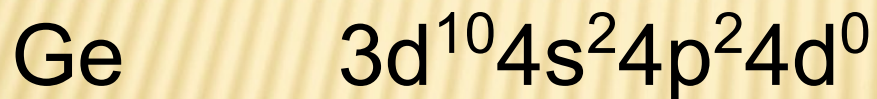
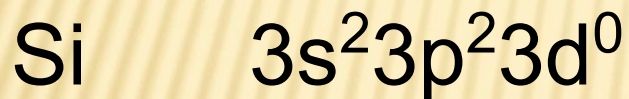
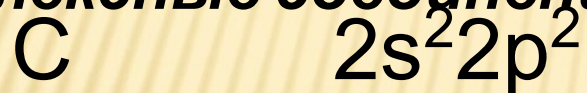
III	IV	V
5 10,811 B БОР 2,50 0,062	6 12,011 C УГЛЕРОД 2,07 0,052	7 14,00674 N АЗОТ 2,07 0,052
13 26,981539 Al АЛЮМИНИЙ 1,74 0,107	14 28,0855 Si КРЕМНИЙ 2,80 0,093	15 30,973762 P ФОСФОР 2,80 0,093
21 44,955910 Sc СКАНДИЙ 1,29 0,144	22 47,88 Ti ТИТАН 1,29 0,144	23 50,9415 V ВАНАДИЙ 1,29 0,144
31 69,723 Ga ГАЛЛИЙ 2,02 0,109	32 72,61 Ge ГЕРМАНИЙ 2,29 0,160	33 74,92159 As МИШЬЯК 2,29 0,160
39 88,90585 Y ИТРИЙ 1,11 0,170	40 91,224 Zr ЦИРКОНИЙ 1,22 0,159	41 92,90638 Nb НИОБИЙ 1,22 0,159
49 114,82 In ИНДИЙ 1,72 0,124	50 118,710 Sn ОЛОВО 1,82 0,129	51 121,75 Sb СУРЬМА 1,82 0,129
57 138,9055 La ЛАНТАН 1,02 0,172	72 178,49 Hf ГАФНИЙ 1,22 0,148	73 180,9479 Ta ТАНТАЛ 1,22 0,148
81 204,3833 Tl ТАЛЛИЙ 1,44 0,132	82 207,2 Pb СВИНЕЦ 1,87 0,130	83 208,9801 Bi ВИСМУТ 1,87 0,130
89 227,0278 Ac АКТИНИЙ 1,00 0,150	104 261,11 (Ku) КУРЧАТОВИЙ	105 262,114 (Ns) НУЛЬС-БОРИЙ

Подгруппа углерода, в которую входят углерод, кремний, германий, олово и свинец, является главной подгруппой 4 группы Периодической системы.



Дмитрий
Иванович

Начиная с кремния, р-элементы IV группы имеют вакантные d-орбитали. Это определяет возможность образования связей по донорно-акцепторному механизму и приводит к увеличению валентности в координационных соединениях до VI. Ввиду отсутствия d-подуровня у атома углерода его валентность в соединениях не может быть более IV, и углерод, в отличие от Si, Ge, Sn и Pb, не способен образовывать комплексные соединения.



III	IV	V
5 10,811 B БОР	6 12,011 C УГЛЕРОД	7 14,00674 N АЗОТ
13 26,981539 Al АЛЮМИНИЙ	14 28,0855 Si КРЕМНИЙ	15 30,973762 P ФОСФОР
21 44,955910 Sc СКАНДИЙ	22 47,88 Ti ТИТАН	23 50,9415 V ВАНАДИЙ
31 69,723 Ga ГАЛЛИЙ	32 72,61 Ge ГЕРМАНИЙ	33 74,92159 As МИШЬЯК
39 88,90585 Y ИТРИЙ	40 91,224 Zr ЦИРКОНИЙ	41 91,90683 Nb НИОБИЙ
49 114,82 In ИНДИЙ	50 118,710 Sn ОЛОВО	51 121,75 Sb СУРЬМА
57 138,9055 La ЛАНТАН	72 178,49 Hf ГАФНИЙ	73 180,9479 Ta ТАНТАЛ
81 204,3833 Tl ТАЛЛИЙ	82 207,2 Pb СВИНЕЦ	83 208,98037 Bi ВИСМУТ
89 227,0278 Ac АКТИНИЙ	104 261,11 (Ku) КУРАТОВИЙ	106 262,114 (Ns) НИЛЬСБОРИЙ

Углерод и кремний являются типичными неметаллами, а олово и свинец – типичными металлами. Германий занимает промежуточное положение.

СТЕПЕНЬ ОКИСЛЕНИЯ

все элементы имеют характерные степени окисления -4 , $+2$, $+4$. Как и у всех элементов главных подгрупп периодической системы, при движении сверху вниз устойчивость соединений «крайних» степеней окисления (-4 и $+4$) уменьшается, а степени окисления $+2$ увеличивается.

ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА ПОДГРУППЫ

- Атомный радиус сверху вниз возрастает
- Температура плавления и кипения убывает
- Энергия ионизации убывает
- Металлические свойства увеличиваются
- Основные свойства увеличиваются

УГЛЕРОД



ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

Символ элемента	С
Название элемента	Углерод
Дата открытия	-
Плотность, кг/м ³	3513,00
Температура плавления, Т К	3820,00
Температура кипения, Т К	5100,00

Общие свойства

С
углерод

Свойства атома

Заряд ядра	6
Атомная масса	12.01100
Потенциал ионизации, кДж/моль	1086,20
Сродство к электрону, кДж/моль	121,90
Электроотрицательность по Полингу	2,55

Углерод существует во множестве аллотропных модификаций с очень разнообразными физическими свойствами. Разнообразие модификаций обусловлено способностью углерода образовывать химические связи разного типа.

ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

Известны четыре кристаллические модификации углерода: **графит, алмаз, карбин и лонсдейлит.**

- ▣ **Графит** - серо-чёрная, непрозрачная, жирная на ощупь, чешуйчатая, очень мягкая масса с металлическим блеском, обладает электропроводимостью. Сгорает при 700С в присутствии кислорода. Встречается в природе; получается искусственно. При высокой температуре, давлении и присутствии катализатора (марганец Mn, хром Cr, платиновые металлы) графит превращается в алмаз.
- ▣ **Алмаз** - минерал, имеющий желтоватый, белый, серый, зеленоватый, реже голубой и черный цвет. Не проводит электрический ток, плохо проводит тепло.. Алмаз - это самое твердое вещество из всех известных. Температура плавления выше 3500 С. Химически стоек. Сгорает при 870С в присутствии кислорода. При 1800С в отсутствие кислорода превращается в графит. Прозрачные кристаллы; после обработки - бриллианты. Добывают из россыпей и коренных месторождений.
- ▣ **Карбин** получен искусственно. Он представляет собой мелкокристаллический порошок чёрного цвета (плотность = 2 г/см). Построен из длинных цепочек атомов С, уложенных параллельно друг другу.
- ▣ **Лонсдейлит** найден в метеоритах и получен искусственно; его структура и свойства окончательно не установлены.

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

Химические свойства углерода обычно рассматриваются на примере

графита или углей, поскольку алмаз химически неактивен.

Углерод

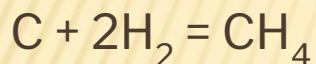
малоактивное вещество и в реакции вступает при нагревании или

поджигании, что связано с затратами энергии для разрушения кристаллической

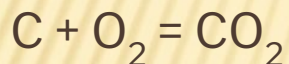


ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

1. Взаимодействие с водородом происходит при высокой температуре в присутствии катализатора. Ni

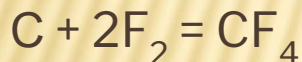


2. Взаимодействие с кислородом. При сгорании углей образуется диоксид углерода (CO_2).

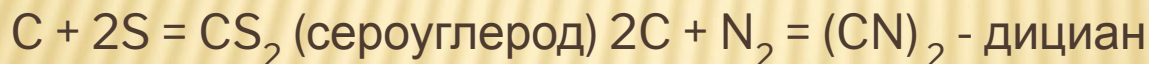


3. Углерод непосредственно взаимодействует только с фтором.

Соединения с хлором, бромом, йодом получают косвенным путем.

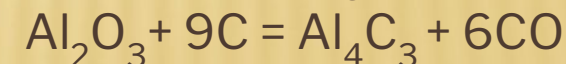
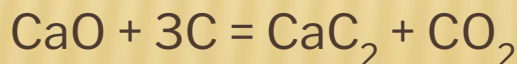
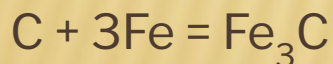
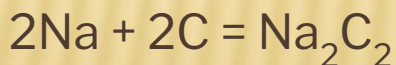
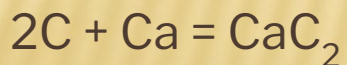


4. Углерод при нагревании соединяется с серой и азотом.



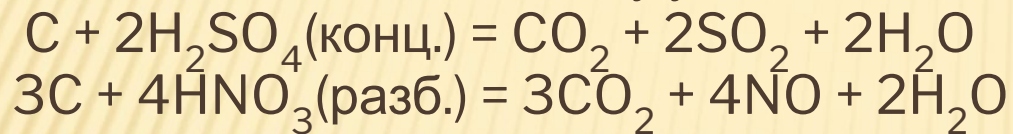
Сероуглерод является хорошим растворителем жиров, смол, лаков.

5. При высокой температуре углерод образует с металлами или их оксидами карбиды.



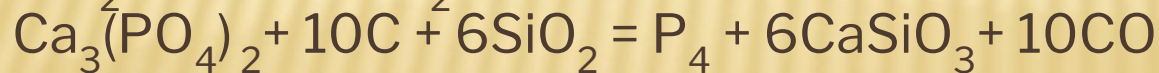
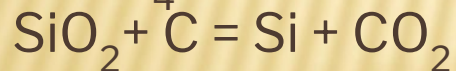
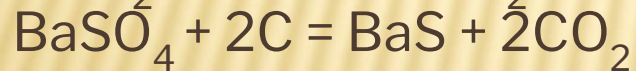
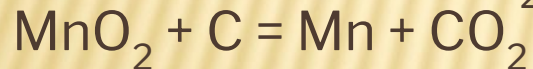
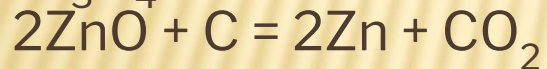
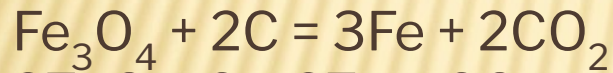
ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

6. При нагревании углерод окисляется азотной и конц. серной кислотами, хотя на холоду устойчив к действию этих и других кислот.

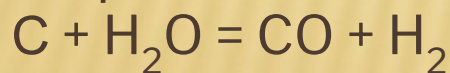


7. Уголь при нагревании проявляет сильные восстановительные свойства, что используется в металлургии. Восстановителем является как

сам углерод, так и, образующийся при сгорании угля, монооксид углерода.



8. При высокой температуре (1000° C) уголь разлагает воду:



УГЛЕРОД В ОРГАНИЗМЕ

Углерод - важнейший биогенный элемент, составляющий основу жизни на Земле, структурная единица огромного числа органических соединений, участвующих в построении организмов и обеспечении их жизнедеятельности (биополимеры, а также многочисленные низкомолекулярные биологически активные вещества - витамины, гормоны, медиаторы и др.). Значительная часть необходимой организмам энергии образуется в клетках за счёт окисления углерода. Возникновение жизни на Земле рассматривается в современной науке как сложный процесс эволюции углеродистых соединений.

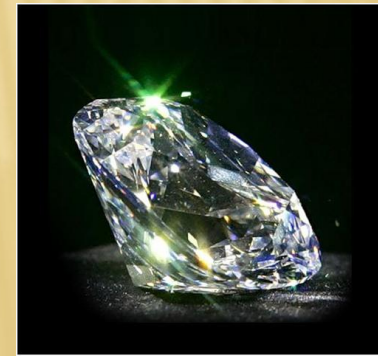
НАХОЖДЕНИЕ В ПРИРОДЕ

В природе углерод встречается в виде:

- алмаза
- карбина
- графита
- в соединениях – в виде каменного и бурого углей и нефти.
- Входит в состав природных карбонатов: известняка, мрамора, мела CaCO_3 , доломита $\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3$. Является важной составной частью органических веществ.

ПРИМЕНЕНИЕ

- ▣ **Графит** используется в карандашной промышленности. Также его используют в качестве смазки при особо высоких или низких температурах.
- ▣ **Алмаз.** Алмазным напылением обладают шлифовальные насадки бормашин. Кроме этого, ограненные алмазы — бриллианты используются в качестве драгоценных камней в ювелирных украшениях. Благодаря редкости, высоким декоративным качествам и стечению исторических обстоятельств, бриллиант неизменно является самым дорогим драгоценным камнем. Исключительно высокая теплопроводность алмаза (до 2000 Вт/м·К) делает его перспективным материалом для полупроводниковой техники в качестве подложек для процессоров. Но относительно высокая цена (около 50 долларов/грамм) и сложность обработки алмаза ограничивают его применение в этой области.
- ▣ В фармакологии и медицине широко используются различные соединения **углерода** — производные угольной кислоты и карбоновых кислот, различные гетероциклы, полимеры и другие соединения. Так, карболен (активированный уголь), применяется для абсорбции и выведения из организма различных токсинов; графит (в виде мазей) — для лечения кожных заболеваний; радиоактивные изотопы углерода — для научных исследований (радиоуглеродный анализ).



КРЕМНИЙ



ПОЛУЧЕНИЕ

Основным способом получения кремния является восстановление из диоксида кремния, а наиболее чистый кремний - восстановлением SiCl_4 .

- $\text{SiO}_2 + 2\text{C} = \text{Si} + 2\text{CO}$
- $3\text{SiO}_2 + 4\text{Al} = 3\text{Si} + 2\text{Al}_2\text{O}_3$
- $\text{SiO}_2 + 2\text{Mg} = \text{Si} + 2\text{MgO}$
- $\text{SiCl}_4 + 2\text{Zn} = \text{Si} + 2\text{ZnCl}_2$



ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

Кремний - широко распространённый элемент в природе. В земной коре его 27.6%. Технология получения его отличается от технологии получения германия. Исходное сырьё в виде двуокиси кремния широко распространено в природе. Из кремнезёма в дуговых электрических печах путём восстановления его углеродом кокса получают кремний чистотой до 97%. Кристаллический кремний - темно-серое вещество с металлическим блеском.

Символ элемента	Si
Название элемента	Кремний
Дата открытия	1824
Плотность, кг/м ³	2329,00
Температура плавления, Т К	1683,00
Температура кипения, Т К	2628,00

Общие свойства

Si
кремний

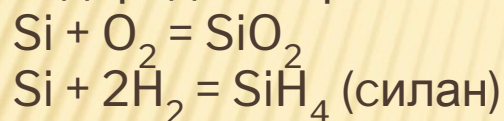
Свойства атома

Заряд ядра	14
Атомная масса	28.08550
Потенциал ионизации, кДж/моль	786,50
Сродство к электрону, кДж/моль	133,60
Электроотрицательность по Полингу	1,90

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

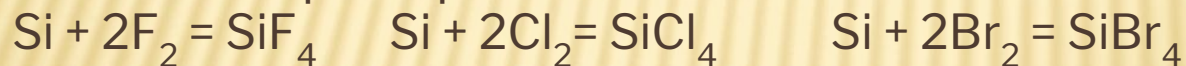
Кремний довольно инертное вещество и его химическая активность проявляется преимущественно при высоких температурах.

1. Кремний взаимодействует с кислородом при 400-500 С, а с водородом - при 3000 °С

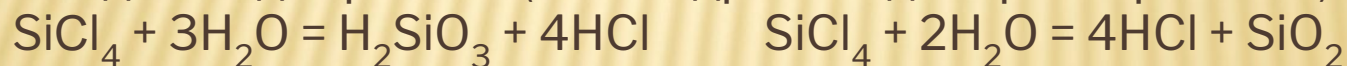


2. Кремний взаимодействует с фтором при обычной температуре, а с остальными

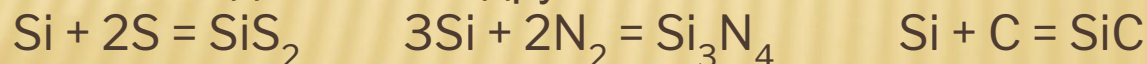
галогенами при нагревании.



Галогениды кремния гидролизуются водой с образованием кремневой кислоты или диоксида кремния (если гидролиз идет при нагревании).

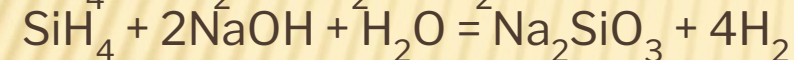
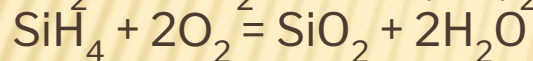
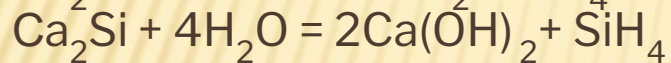
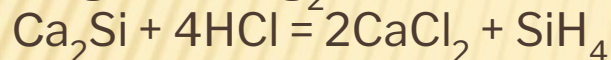
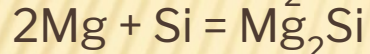
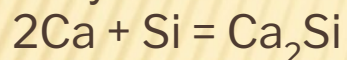


3. Взаимодействие с другими неметаллами также идет при нагревании:

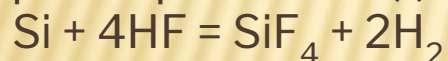


ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

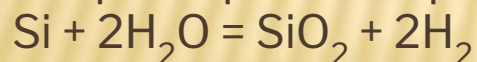
4. При нагревании кремния с металлами образуются силициды. Силициды разлагаются водой и кислотами с образованием силана (основной способ получения силана). Силан горит и разлагается щелочью.



5. Кислоты, кроме плавиковой, на кремний не действуют, в щелочах кремний растворяется с выделением водорода.



6. При нагревании кремний разлагает воду.



Общие свойства

Si

кремний

Свойства атома

НАХОЖДЕНИЕ В ПРИРОДЕ

- Кремний после кислорода — самый распространенный элемент в земной коре. В отличие от углерода в свободном состоянии кремний в природе не встречается. Наиболее распространенными его соединениями являются оксид кремния (IV) SiO_2 и соли кремниевых кислот — *силикаты*. Они образуют оболочку земной коры. Соединения кремния содержатся в организмах растений и животных.
- состав некоторых природных силикатов: полевой шпат $\text{K}_2\text{O} \times \text{Al}_2\text{O}_3 \times 6\text{SiO}_2$, асбест $3\text{MgO} \times 2\text{SiO}_2 \times 2\text{H}_2\text{O}$, слюда $\text{K}_2\text{O} \times 3\text{Al}_2\text{O}_3 \times 6\text{SiO}_2 \times 2\text{H}_2\text{O}$, каолинит $3\text{Al}_2\text{O}_3 \times 2\text{SiO}_2 \times 2\text{H}_2\text{O}$.
- Силикаты, содержащие в своем составе также оксид алюминия, называются *алюмосиликатами*- полевой шпат, каолинит и слюда. Граниты и гнейсы — состоят из кристалликов кварца, полевого шпата и слюды.

ПРИМЕНЕНИЕ

Технический кремний находит следующие применения:

- сырьё для металлургических производств: компонент сплава (бронзы, силумин); раскислитель (при выплавке чугуна); модификатор свойств металлов или легирующий элемент (например, добавка определённого количества кремния при производстве трансформаторных сталей, сырьё для производства более чистого поликристаллического кремния и очищенного металлургического кремния (в литературе «umg-Si»);
- сырьё для производства кремнийорганических материалов, силанов;
- иногда кремний технической чистоты и его сплав с железом (ферросилиций) используется для производства волевых условиях;
- для производства солнечных батарей.



ГЕРМАНИЙ, ОЛОВО, СВИНЕЦ



ГЕРМАНИЙ

Твёрдое вещество серо-белого цвета с металлическим блеском. Природный Германий представляет собой смесь пяти стабильных изотопов с массовыми числами 70, 72, 73, 74 и 76.

Германий кристаллизуется в кубической структуре типа алмаза, параметр элементарной ячейки $a = 5,6575 \text{ \AA}$. Даже весьма чистый Германий хрупок при обычной температуре, но выше 550°C поддается пластической деформации.

Германий - типичный полупроводник с шириной запрещенной зоны $1,104 \cdot 10^{-19}$ Дж или 0,69 эВ (25°C); Прозрачен для инфракрасных лучей с длиной волны больше 2 мкм.

Символ элемента	Ge
Название элемента	Германий
Дата открытия	1886
Плотность, кг/м ³	5323,00
Температура плавления, Т К	1210,60
Температура кипения, Т К	3103,00

Общие свойства

Ge
германий

Свойства атома

Заряд ядра	32
Атомная масса	72.61
Потенциал ионизации, кДж/моль	762,10
Сродство к электрону, кДж/моль	116,00
Электроотрицательность по Полингу	2,01

ОЛОВО

Олово при нормальных условиях — мягкий, ковкий, пластичный металл серебристо-белого цвета. Обладая высокой мягкостью и тягучестью, олово может быть прокатано в тонкие листы, которые называют оловянной фольгой или станиолом.

Символ элемента	Sn
Название элемента	Олово
Дата открытия	-
Плотность, кг/м ³	5750,00
Температура плавления, Т К	505,12
Температура кипения, Т К	2543,00

Общие свойства

Sn
олово

Свойства атома

Заряд ядра	50
Атомная масса	118.69000
Потенциал ионизации, кДж/моль	708,60
Сродство к электрону, кДж/моль	116,00
Электроотрицательность по Полингу	1,96

СВИНЕЦ

Металл мягкий, легко режется ножом. На поверхности он обычно покрыт более или менее толстой плёнкой оксидов, при разрезании открывается блестящая поверхность, которая на воздухе со временем тускнеет.

Символ элемента	Pb
Название элемента	Свинец
Дата открытия	-
Плотность, кг/м ³	11350,00
Температура плавления, Т К	600,65
Температура кипения, Т К	2013,00

Общие свойства

Pb
свинец

Свойства атома

Заряд ядра	82
Атомная масса	207.20000
Потенциал ионизации, кДж/моль	715,50
Сродство к электрону, кДж/моль	35,10
Электроотрицательность	2,33

ПОЛУЧЕНИЕ

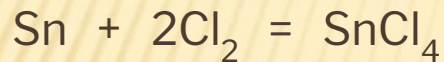
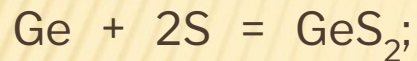
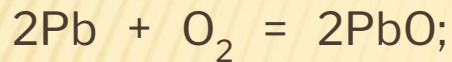
- **ГЕРМАНИЙ** встречается в виде примеси к полиметаллическим, никелевым, вольфрамовым рудам, а также в силикатах. В результате сложных и трудоёмких операций по обогащению руды и её концентрированию германий выделяют в виде оксида GeO_2 , который восстанавливают водородом при 600°C до простого вещества: $\text{GeO}_2 + 2\text{H}_2 = \text{Ge} + 2\text{H}_2\text{O}$. Очистка и выращивание монокристаллов германия производится методом зонной плавки (метод очистки твёрдых веществ, основанный на различной растворимости примесей в твердой и жидкой фазах).
- **СВИНЕЦ**. Основной источник – сульфидные полиметаллические руды, содержащие от 1 до 5% свинца. Руду концентрируют до содержания свинца 40 – 75%, затем подвергают обжигу: $2\text{PbS} + 3\text{O}_2 = 2\text{PbO} + 2\text{SO}_2$ и восстанавливают свинец коксом и оксидом углерода(II)
- **ОЛОВО**. Промышленное получение целесообразно, если содержание его в россыпях 0,01% , в рудах 0,1%; обычно же десятые и единицы процентов. Олову в рудах часто сопутствуют W, Zr, Cs, Rb, редкоземельные элементы, Ta, Nb и другие ценные металлы. Первичное сырье обогащают: россыпи - преимущественно гравитацией, руды - также флотогравитацией или флотацией.

НАХОЖДЕНИЕ В ПРИРОДЕ

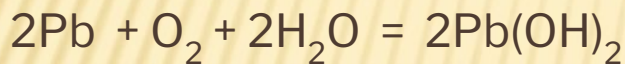
- ▣ **СВИНЕЦ.** Содержание в земной коре $1,6 \cdot 10^{-3}\%$ по массе. Самородный свинец встречается редко. В природе известно 180 минералов свинца. Основные — галенит PbS и продукты его химических превращений — англезит $PbSO_4$ и церуссит $PbCO_3$. Реже встречаются пироморфит $PbCl_2 \cdot 3Pb_{32}$, миметит $PbCl_2 \cdot 3Pb_{32}$, крокоит $PbCrO_4$, вульфенит $PbMoO_4$, штольцит $PbWO_4$. В свинцовых рудах часто находятся также другие металлы — медь, цинк, кадмий, серебро, золото, висмут и др.
- ▣ **ОЛОВО** — редкий рассеянный элемент, по распространенности в земной коре олово занимает 47-е место. Кларковое содержание олова в земной коре составляет, по разным данным, от $2 \cdot 10^{-4}$ до $8 \cdot 10^{-3}\%$ по массе. Основной минерал олова — касситерит (оловянный камень) SnO_2 , содержащий до 78,8 % олова. Гораздо реже в природе встречается станнин (оловянный колчедан) — Cu_2FeSnS_4 (27,5 % Sn).
- ▣ **ГЕРМАНИЙ.** Общее содержание в земной коре $7 \cdot 10^{-4}\%$ по массе, то есть больше, чем, например, сурьмы, серебра, висмута. Однако собственные минералы германия встречаются исключительно редко. Почти все они представляют собой сульфосоли: германит $Cu_2(Cu, Fe, Ge, Zn)_2(S, As)_4$, аргиродит Ag_8GeS_6 , конфильдит $Ag_8(Sn, Ce)S_6$ и др. Кроме того, германий присутствует почти во всех силикатах, в некоторых месторождениях каменного угля и нефти.

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

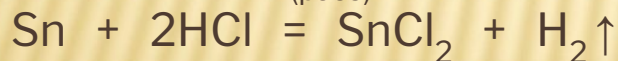
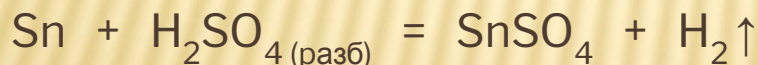
- При нагревании реагируют с кислородом, серой, хлором, не реагируют с водородом, углеродом, азотом.



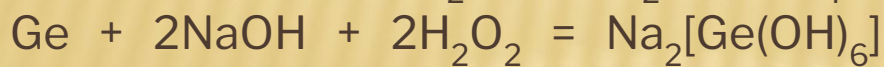
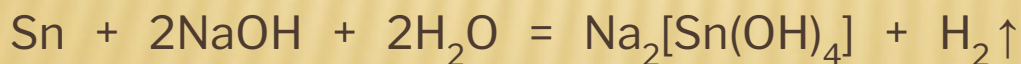
- Германий и олово с водой не взаимодействуют. Свинец медленно растворяется в воде:



- В ряду активности Ge стоит между Cu и Ag, т.е. после водорода, а Sn и Pb до водорода. Олово взаимодействуя с разбавленными кислотами вяло вытесняет водород:

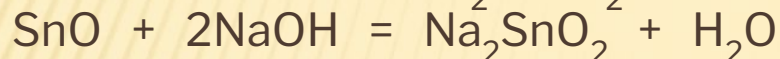
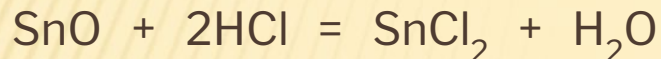


- Все три элемента взаимодействуют со щелочами (германий в присутствии окислителя):

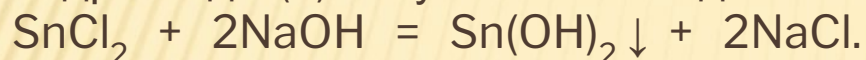


ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

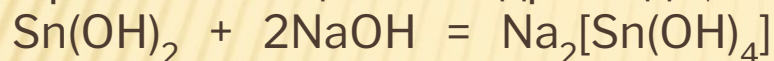
- С кислородом Ge, Sn, Pb дают два ряда оксидов и гидроксидов (валентности II и IV).



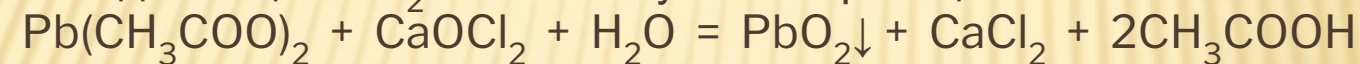
- Гидроксиды (II) получают взаимодействием соли со щелочью:



- При избытке щелочи гидроксиды, выпавшие в осадок растворяются:



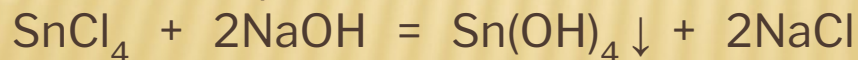
- Оксид свинца PbO_2 можно получить по реакции:



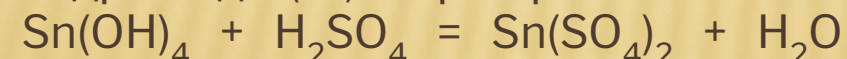
- Все три оксида проявляют амфотерные свойства, но кислотная функция у них выражена сильнее, чем у оксидов в низшей степени окисления. Существует смешанный оксид свинца Pb_3O_4 – свинцовый сурик, нерастворимый в воде порошок красивого ярко-оранжевого цвета. При взаимодействии этого оксида с разбавленной азотной кислотой образуются двухвалентный нитрат свинца и диоксид свинца:



- Гидроксиды (IV) можно получить при действии на соли четырехвалентных металлов щелочью:



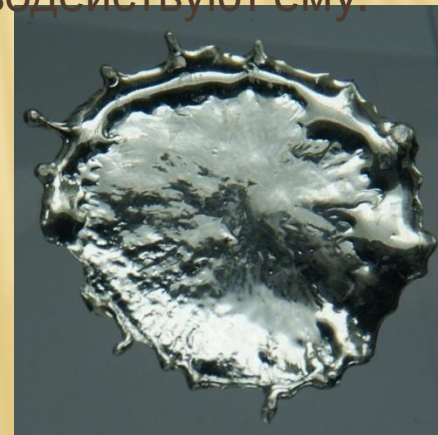
- Гидроксиды (IV) амфотерны:



ОЛОВЯННАЯ ЧУМА

Есть у олова свойство, которое называют «оловянной чумой». Металл «простужается» на морозе уже при -13°C и начинает постепенно разрушаться. При температуре -33°C свойство прогрессирует с невероятной быстротой — оловянные изделия превращаются в серый порошок. Именно из-за оловянной чумы до нас не дошли известнейшие коллекции оловянных солдатиков из прошлого.

Почему сейчас не случаются подобные истории? Только по одной причине: оловянную чуму научились «лечить». Выяснена ее физико-химическая природа, установлено, как влияют на восприимчивость металла к «чуме» те или иные добавки. Оказалось, что алюминий и цинк способствуют этому процессу, а висмут, свинец и сурьма, напротив, противодействуют ему.



ПРИМЕНЕНИЕ ГЕРМАНИЯ

- полупроводниковая техника, используется для изготовления диодов, триодов, кристаллических детекторов и силовых выпрямителей.
- в дозиметрических приборах и приборах, измеряющих напряженность постоянных и переменных магнитных полей.
- инфракрасная техника, в частности производство детекторов инфракрасного излучения, ра области 8-14 мкм.
- стекла на основе GeO_2



ПРИМЕНЕНИЕ ОЛОВА

- безопасное, нетоксичное, коррозионностойкое покрытие в чистом виде или в сплавах с другими металлами
- изготовления тары пищевых продуктов
- известный сплав — пьютер — используется для изготовления посуды.
- используется для создания сверхпроводящих проводов на основе интерметаллического соединения Nb_3Sn .
- двуокись олова — очень эффективный абразивный материал, применяемый при «доводке» поверхности оптического стекла.

ПРИМЕНЕНИЕ ОЛОВА

- ❑ оловоорганические стекла надежно защищают от рентгеновского облучения, полимерными свинец- и оловоорганическими красками покрывают подводные части кораблей, чтобы на них не нарастали моллюски.
- ❑ в химических источниках тока в качестве анодного материала
- ❑ перспективно использование олова в свинцово-оловянном аккумуляторе
- ❑ олово имеет непосредственное отношение к рождению мелодичных звуков в самых различных колоколах, поскольку оно входит в состав медных сплавов, применяемых для их отливки.
- ❑ защита древесины от гниения, уничтожение насекомых-вредителей и многое другое.



ПРИМЕНЕНИЕ СВИНЦА

- в производстве свинцовых аккумуляторов.
- свинец сильно поглощает γ -лучи и рентгеновские лучи, благодаря чему его применяют как материал для защиты от их действия (контейнеры для хранения радиоактивных веществ, аппаратура рентгеновских кабинетов и других).
- изготовление оболочек электрических кабелей, защищающих их от коррозии и механических повреждений.
- оксид Свинца PbO вводят в хрусталь и оптическое стекло для получения материалов с большим показателем преломления

