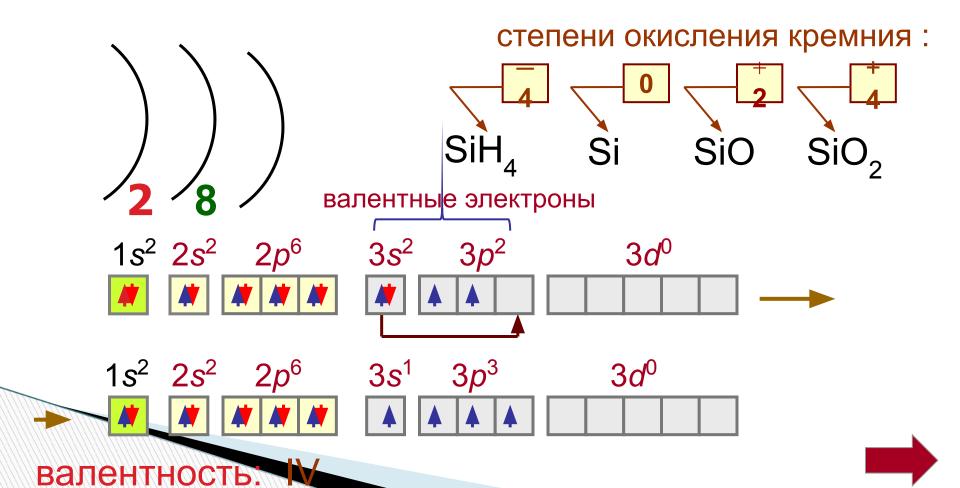
«Покопаемся в памяти»

- Положительно заряженный ион
- Элемент V периода, I группы главной подгруппы, щелочной металл
- Лантаноид с порядковым номером 63
- Автор Периодического закона
- Вещество, которое не проводит электрический ток
- Частица, несущая заряд
- Твердое вещество серого цвета, галоген.

Кремний

Положение кремния в ПСХЭ Д.И. Менделеева. Строение атома.

		порядковый номер	период	группа
Si	неметалл	1144	3	I\4A





В 1825 году шведский химик Йёнс Якоб Берцелиус действием металлического калия на фторид кремния SiF₄ получил чистый элементарный кремний. Новому элементу было дано название «силиций» (от лат. silex — кремень).



Русское название «кремний» введено в 1834 году российским химиком Германом Ивановичем Гессом. В переводе с др.-греч. κρημνός — «утес, гора».



Нахождение кремния в природе

По распространённости в земной коре кремний среди всех элементов занимает второе место (после кислорода) Масса земной коры на 27,6 —29,5 % состоит из кремния. Кремний входит в состав нескольких сотен различных природных <u>силикатов</u> и алюмосиликатов. Больше всего распространен кремнезём — многочисленные формы оксида кремния (IV) SiO₂ (речной песок (речной песок, <u>кварц</u>, (речной песок, кварц, <u>кремень</u> и др.), составляющий около 12 % земной коры (по массе). В свободном







силикаты











Речной песок











кварц













кремень







Ответы на тест

- п 1 Б
- □ 2 Б
- 3 B
- 4 A
- □ 5 Б
- □ 6 A

Домашнее задание

- □ Параграф 31 читать
- □ 1) упражнение 4
- □ 2) составить кроссворд
- □ 3) приготовить сообщение «Производство стекла»
- 4) сравнить СО2 и SiO2