

## «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.

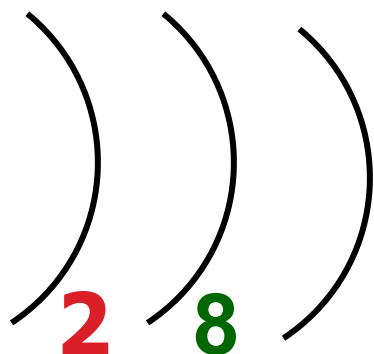
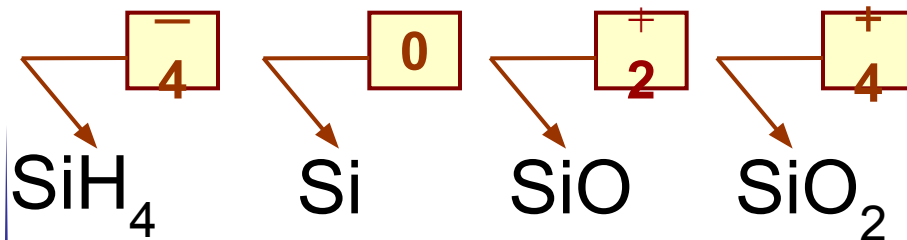
# Кремний



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

		порядковый номер	период	группа
<b>Si</b>	неметалл	<del>14</del> <b>14</b>	<b>3</b>	<del>IVA</del> <b>IVA<sup>4</sup></b>

степени окисления кремния :



валентные электроны



валентность: **IV**





В 1825 году шведский химик Йёнс Якоб Берцелиус действием металлического калия на фторид кремния  $\text{SiF}_4$  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 силикатов и алюмосиликатов. Больше всего распространён кремнезём — многочисленные формы оксида кремния (IV)  $\text{SiO}_2$  (речной песок (речной песок, кварц, (речной песок, кварц, кремень и др.), составляющий около 12 % земной коры (по массе). В свободном

В



# СИЛИКАТЫ



# Речной песок



# кварц

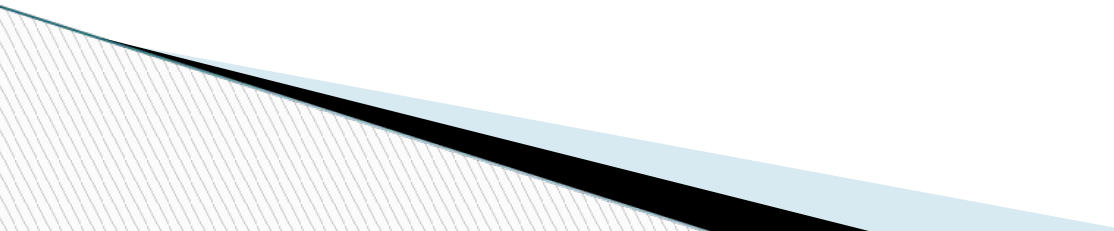




# кремень



# Ответы на тест

- 1 Б
  - 2 Б
  - 3 В
  - 4 А
  - 5 Б
  - 6 А
- 

# Домашнее задание

- Параграф 31 читать
- 1) упражнение 4
- 2) составить кроссворд
- 3) приготовить сообщение «Производство стекла»
- 4) сравнить  $\text{CO}_2$  и  $\text{SiO}_2$