

8 класс.

Периодический закон. Строение атома.

- 1) Изобразите схему строения атома фосфора:
 - 2) Какова формула его высшего оксида и гидроксида:
-
- 1) Изобразите схему строения атома ванадия.
 - 2) Как изменяются металлические и неметаллические свойства элементов по периоду с возрастанием заряда атомного ядра.
-
- 1) Изобразите схему строения атома серы.
 - 2) Напишите формулы его высшего оксида, гидроксида и водородного соединения.
-
- 1) Изобразите схему строения атома лития и запишите формулу его оксида и гидроксида. Какими свойствами они обладают?
-
- 1) Изобразите схему строения атома углерода.
 - 2) Что узнаем по номеру химического элемента?
-
- 1) Изобразите схему строения атома калия.
 - 2) Каков состав его ядра?
-
- 1) Изобразите схему строения атома галлия.
 - 2) Каков состав его ядра?
 - 3) Прочитайте современную формулировку периодического закона Д.И. Менделеева.
-
- 1) Изобразите схему строения атома кислорода.
 - 2) Что называется периодом?
-
- 1) Изобразить схему строения атома магния на основе расположения его в периодической системе химических элементов.
 - 2) Что узнаем по номеру периода?