

В ряду Al, Si, P последовательно:

- 1) усиливаются окислительные свойства простых веществ
- 2) ослабевают кислотные свойства высших оксидов
- 3) уменьшается степень окисления элемента в высших оксидах
- 4) увеличивается радиус атома
- 5) уменьшается электроотрицательность элементов