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