

KEY ~ CHEMISTRY ~ PERIODIC TRENDS PRACTICE #1

largest atomic size (radius)

- 1) Mn
- 2) Sr

larger ionic size

- 3) Ca
- 4) Br⁻

lowest ionization energy

- 5) Na
- 6) Rb
- 7) Sn
- 8) W

lowest electronegativity

- 9) In
- 10) Sc
- 11) Cs
- 12) U

highest electron affinity

- 13) O
- 14) Si
- 15) Cl

16-20 answers vary