

CHEMISTRY ~ PERIODIC TRENDS PRACTICE #2

Which has the *smallest atomic size*?

- 1) U, Na, He
- 2) Mg, Ga, At
- 3) chloride ion *or* chlorine atom
- 4) aluminum ion *or* aluminum atom

Which has the *highest electronegativity*?

- 5) Cd, Al, O, Sr
- 6) V *or* Fr
- 7) Br, Y, Cs, Ra, Ar
- 8) Si *or* Pb

Which has the *lowest ionization energy*?

- 9) Ga, Ge, As, Se
- 10) Ni, Pd, Pt
- 11) Cf *or* Be
- 12) Be *or* Ra

Which has the *highest electron affinity*?

- 13) K, Ca, Se, Br
- 14) Fr, Tc, Al, N
- 15) Li, Na, Rb, Cs
- 16) Po *or* Ba

Define or describe in your own words:

- 17) triads
- 18) Law of Octaves
- 19) Periodic Law
- 20) group
- 21) period
- 22) valance
- 23) representative elements
- 24) transition elements
- 25) inner transition elements
- 26) halogens
- 27) chalcogens
- 28) alkaline earth metals
- 29) alkali metals
- 30) Noble Gases