

Chemistry
Circle the Trend & Crossword

Name KEY
Date _____

Circle the element with:

1. The HIGHER ionization energy

- A. Mg or S
- B. Mg or Sr
- C. Br or K

- D. Br or I
- E. Li or Rb
- F. As or N

- G. O or Te
- H. Cu or Fe

2. The HIGHER electronegativity

- A. Sr or Mg
- B. Cl or Br
- C. K or Ge

- D. P or Sb
- E. Ag or Sr
- F. Se or O

- G. Ga or B
- H. Cs or Na

3. The LARGER radius

- A. Li or K
- B. I or F
- C. Ca or Ga

- D. O or S
- E. Co or Ir
- F. Ne or Xe

- G. Cs or Na
- H. Sn or C

4. The LOWER ionization energy

- A. N or As
- B. Br or F

- C. Ca or Be
- D. Al or Cl

- E. Cs or Po
- F. N or P

5. The LOWER electronegativity

- A. Rb or Sn
- B. Br or At

- C. Ca or Ni
- D. Mg or S

- E. Cl or P
- F. Al or Ga

6. The SMALLER radius

- A. Cs or K
- B. Ba or Ca

- C. N or As
- D. Cl or I

- E. Cr or Cu
- F. Ag or Mo