

Electronegativities of Elements

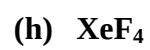
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
<u>H</u> 2.1																	<u>He</u> 0
<u>Li</u> 0.98	<u>Be</u> 1.57											<u>B</u> 2.04	<u>C</u> 2.55	<u>N</u> 3.04	<u>O</u> 3.44	<u>F</u> 3.98	<u>Ne</u> 0
<u>Na</u> 0.93	<u>Mg</u> 1.31											<u>Al</u> 1.61	<u>Si</u> 1.9	<u>P</u> 2.19	<u>S</u> 2.58	<u>Cl</u> 3.16	<u>Ar</u> 0
<u>K</u> 0.82	<u>Ca</u> 1	<u>Sc</u> 1.36	<u>Ti</u> 1.54	<u>V</u> 1.63	<u>Cr</u> 1.66	<u>Mn</u> 1.55	<u>Fe</u> 1.83	<u>Co</u> 1.88	<u>Ni</u> 1.91	<u>Cu</u> 1.9	<u>Zn</u> 1.65	<u>Ga</u> 1.81	<u>Ge</u> 2.01	<u>As</u> 2.18	<u>Se</u> 2.55	<u>Br</u> 2.96	<u>Kr</u> 0
<u>Rb</u> 0.82	<u>Sr</u> 0.95	<u>Y</u> 1.22	<u>Zr</u> 1.33	<u>Nb</u> 1.6	<u>Mo</u> 2.16	<u>Tc</u> 1.9	<u>Ru</u> 2.2	<u>Rh</u> 2.28	<u>Pd</u> 2.2	<u>Ag</u> 1.93	<u>Cd</u> 1.69	<u>In</u> 1.78	<u>Sn</u> 1.96	<u>Sb</u> 2.05	<u>Te</u> 2.1	<u>I</u> 2.66	<u>Xe</u> 2.6
<u>Cs</u> 0.79	<u>Ba</u> 0.89	<u>La</u> 1.1	<u>Hf</u> 1.3	<u>Ta</u> 1.5	<u>W</u> 2.36	<u>Re</u> 1.9	<u>Os</u> 2.2	<u>Ir</u> 2.2	<u>Pt</u> 2.28	<u>Au</u> 2.54	<u>Hg</u> 2	<u>Tl</u> 2.04	<u>Pb</u> 2.33	<u>Bi</u> 2.02	<u>Po</u> 2	<u>At</u> 2.2	<u>Rn</u> 0
<u>Fr</u> 0.7	<u>Ra</u> 0.89	<u>Ac</u> 1.1	<u>Rf</u>	<u>Db</u>	<u>Sg</u>	<u>Bh</u>	<u>Hs</u>	<u>Mt</u>	<u>Uun</u>	<u>Uuu</u>	<u>Uub</u>						
	Lanthanides			<u>Ce</u> 1.12	<u>Pr</u> 1.13	<u>Nd</u> 1.14	<u>Pm</u> 1.13	<u>Sm</u> 1.17	<u>Eu</u> 1.2	<u>Gd</u> 1.2	<u>Tb</u> 1.1	<u>Dy</u> 1.22	<u>Ho</u> 1.23	<u>Er</u> 1.24	<u>Tm</u> 1.25	<u>Yb</u> 1.1	<u>Lu</u> 1.27
	Actinides			<u>Th</u> 1.3	<u>Pa</u> 1.5	<u>U</u> 1.38	<u>Np</u> 1.36	<u>Pu</u> 1.28	<u>Am</u> 1.3	<u>Cm</u> 1.3	<u>Bk</u> 1.3	<u>Cf</u> 1.3	<u>Es</u> 1.3	<u>Fm</u> 1.3	<u>Md</u> 1.3	<u>No</u> 1.3	<u>Lr</u>

1. Use the electronegativity table in to characterize the following compounds as ionic or covalent.



2. Write Lewis dot structures for each of the following molecules or polyatomic ions.





Predict the shapes of the following molecules

