

Name _____ Period _____

College Prep Chemistry

Assignment 2E – Lewis Dot Structure Review

20 Points

Complete the chart below based on the Lewis Dot Structure for each element/ion shown below

<i>Base Dot Structure</i>	<i>Ion Dot Structure</i>	<i>Base Dot Structure</i>	<i>Ion Dot Structure</i>	<i>Base Dot Structure</i>	<i>Ion Dot Structure</i>
Al	Al	Cs	Cs	Ba	Ba
<i>Element Group</i>	<i>Ion Charge</i>	<i>Element Group</i>	<i>Ion Charge</i>	<i>Element Group</i>	<i>Ion Charge</i>
<i># Neutral Valence e⁻</i>	<i># Ion Valence e⁻</i>	<i># Neutral Valence e⁻</i>	<i># Ion Valence e⁻</i>	<i># Neutral Valence e⁻</i>	<i># Ion Valence e⁻</i>
<i>Base Dot Structure</i>	<i>Ion Dot Structure</i>	<i>Base Dot Structure</i>	<i>Ion Dot Structure</i>	<i>Base Dot Structure</i>	<i>Ion Dot Structure</i>
As	As	I	I	Se	Se
<i>Element Group</i>	<i>Ion Charge</i>	<i>Element Group</i>	<i>Ion Charge</i>	<i>Element Group</i>	<i>Ion Charge</i>
<i># Neutral Valence e⁻</i>	<i># Ion Valence e⁻</i>	<i># Neutral Valence e⁻</i>	<i># Ion Valence e⁻</i>	<i># Neutral Valence e⁻</i>	<i># Ion Valence e⁻</i>
<i>Base Dot Structure</i>	<i>Ion Dot Structure</i>	<i>Base Dot Structure</i>	<i>Ion Dot Structure</i>	<i>Base Dot Structure</i>	<i>Ion Dot Structure</i>
W	W	Sn	Sn	In	In
<i>Element Group</i>	<i>Ion Charge</i>	<i>Element Group</i>	<i>Ion Charge</i>	<i>Element Group</i>	<i>Ion Charge</i>
	+6		+4		+3
<i># Neutral Valence e⁻</i>	<i># Ion Valence e⁻</i>	<i># Neutral Valence e⁻</i>	<i># Ion Valence e⁻</i>	<i># Neutral Valence e⁻</i>	<i># Ion Valence e⁻</i>