

Nom \_\_\_\_\_  
Date \_\_\_\_\_

Chimie 11

### 8.7, Les structures de Lewis

Partie 1, Les composés ioniques (Question de Hebden Chemistry 11 – A Workbook for Students pages 183, #85).

85. Dessinez les structures de Lewis de chacun des composés ioniques suivants.

a) KBr

b)  $\text{AlCl}_3$

c) MgO

d)  $\text{Li}_2\text{S}$

e)  $\text{K}_3\text{P}$

Partie 2, Les composés covalents (Question de Hebden Chemistry 11 – A Workbook for Students pages 188, #86). Faites au moins chaque 2<sup>e</sup> lettre.

86. Dessinez les structures de Lewis pour chacun des composés suivants. Si vous voulez des indices, comment les atomes sont connectés se trouvent à la dernière page.

a) HCl

h) O<sub>2</sub>

b) I<sub>2</sub>

i) SCl<sub>2</sub>

c) ICl

j) N<sub>2</sub>

d) C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>

k) CH<sub>2</sub>O

e) C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>

l) C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>

f) HCCH

m) HCN

g) BeF<sub>2</sub>

n) BH<sub>3</sub>

o) HCSCl

p)  $\text{NO}_2^-$

q)  $\text{NO}^+$

r) HONC

s)  $\text{NH}_2^-$

t) OSO

u) ClSSCl

v)  $\text{NH}_2\text{NH}_2$

w)  $\text{SF}_6$

x)  $\text{CNO}^-$

y)  $\text{NO}_3^-$

z)  $\text{C}_4\text{H}_4$

aa)  $\text{NO}_2\text{NO}$

bb)  $\text{CH}_3\text{COOH}$

cc) SeBr

