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

1. Nomme les composés suivants et indique s’il s’agit d’un composé ionique ou un composé moléculaire ainsi que s’il s’agit d’un composé binaire ou un composé polyatomique.

a) P2O5 **pentoxyde de diphosphore, moléculaire, binaire**

b) CaSO4 **sulfate de calcium, ionique, polyatomique**

c) KNO2 **nitrite de potassium ionique, polyatomique**

d) C2H6 **éthane ou hexahydrure de dicarbone, moléculaire, binaire**

e) Na2CO3 **carbonate de sodium, ionique, polyatomique**

2. Donne le nom des composés suivants.

a) MgBr2 **bromure de magnésium** b) K2SO4 **sulfate de potassium**

c) CCl4 **tétrachlorure de carbone** d) Pb(NO3)2 **nitrate de plomb(II)**

e) PH3 **trihydrure de phosphore** f) Li3PO4 **phosphate de lithium**

3. Beaucoup de noms courants de composes sont non systématiques. Par exemple, le nom non systématique de l’hydrogène phosphoré est la phosphine et le nom non systématique d’eau, H2O est oxyde de dihydrogène. Donne le nom systématique de chacun des composés suivants.

a) ammoniac, NH3 b) lessive, NaOH

**trihydrure d’azote hydroxide de sodium**

c) potasse, K2CO3 d) méthane, CH4

**carbonate de potassium tétrahydrure de carbone**

4. Écris la formule chimique de chacun des composés suivants.

a) bromure d’ammonium b) carbonate de plomb(II)

**NH4Br PbCO3**

c) sulfate de baryum d) iodure de strontium

**BaSO4 SrI2**

e) acétate de calcium f) phosphate de magnésium

**Ca(CH3COO)2 Mg3(PO4)2**

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

1. Nomme les composés suivants et indique s’il s’agit d’un composé ionique ou un composé moléculaire ainsi que s’il s’agit d’un composé binaire ou un composé polyatomique.

a) P2O5

b) CaSO4

c) KNO2

d) C2H6

e) Na2CO3

2. Donne le nom des composés suivants.

a) MgBr2 b) K2SO4

c) CCl4 d) Pb(NO3)2

e) PH3 f) Li3PO4

3. Beaucoup de noms courants de composes sont non systématiques. Par exemple, le nom non systématique de l’hydrogène phosphoré est la phosphine et le nom non systématique d’eau, H2O est oxyde de dihydrogène. Donne le nom systématique de chacun des composés suivants.

a) ammoniac, NH3 b) lessive, NaOH

c) potasse, K2CO3 d) méthane, CH4

4. Écris la formule chimique de chacun des composés suivants.

a) bromure d’ammonium b) carbonate de plomb(II)

c) sulfate de baryum d) iodure de strontium

e) acétate de calcium f) phosphate de magnésium