**Balancer des Composés**

1. Nommez les formules suivantes et indiquez s’ils sont ioniques ou moléculaires.

 a) Fe(OH)2  b) Ba(HSO3)2

 c) H2S d) MnO2

 e) SO3  f) Na2CO3

 g) P2O5  h) Sr3P2

 i) Au(NO3)3  j) FeS

2. Indiquez les formules suivantes et indiquez s’ils sont ioniques ou moléculaires.

 a) silicium tetrahydride

 b) nitrure de magnésium

 c) bromure d’étain (IV)

 d) dihydrogène monoxide

 e) sulfure de césium

 f) nitrate de magnésium

 g) dinitrogen pentoxide

 h) sulfure de fer (III)

 i) hydrogène carbonate de sodium

 j) potassium permanganate

3. Écrivez des formules pour et nommez les composés moléculaires formées des paires

 d’éléments suivants.

 soufre + phosphore

 carbone + soufre

 sélénium + oxygène

 hydrogène + azote

4. Balancez les composés polyatomiques suivants:

**a) \_\_\_ NO2 + \_\_\_ H20 = \_\_\_ HNO3 + \_\_\_ NO**

**b) \_\_\_ N2H2 = \_\_\_ NH3 + \_\_\_ N2**

**c) \_\_\_ FeS + \_\_\_ O2 + \_\_\_ H20 = \_\_\_ Fe2O3 + \_\_\_ H2SO4**

**d) \_\_\_ C4H10  + \_\_\_ O2 = \_\_\_ CO2 + \_\_\_ H20**

**e) \_\_\_ SiCl4 + \_\_\_ H20 = \_\_\_ SiO2 + \_\_\_ HCl**

**f) \_\_\_ As2S3 + \_\_\_ O2  = \_\_\_ As2O3 + \_\_\_ SO2**

**g) \_\_\_ Si4H10 + \_\_\_ O2 = \_\_\_ SiO2  + \_\_\_ H20**