

## Chimie 30S Révision 2A

### Réactions Chimiques Unité 2A

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

Bloc: \_\_\_\_\_

1. Quels éléments sur le tableau périodique forment les anions? (1)
2. Utilisant la notation de Lewis, indiquez comment les éléments suivants font un composé ionique, (2)
  - a) Mg et Br
  - b) Al et S
3. Indiquez la formule et le nom qui résulte des combinaisons suivantes. (6)
  - a) Li et S
  - b) Ba et Cl
  - c) Ga et O
  - d) Pb(iv) et F
  - e) Ca et OH<sup>-</sup>
  - f) Na et SO<sub>4</sub><sup>-2</sup>
4. Écrivez la formule des composés suivants (6)
  - a) Carbonate de calcium
  - b) Iodure de Fer (III)
  - c) Nitrate de Potassium

- d) Sulfure de Cuivre (I)
- e) Oxyde d'Aluminium
- f) Sulfate de Lithium

5. Nommez les composés suivants (6)

- a) BaS
- b)  $\text{NH}_4\text{Cl}$
- c)  $\text{FeSO}_3$
- d)  $\text{Na}_2\text{CrO}_4$
- e)  $\text{CaF}_2$
- f)  $\text{Al}(\text{OH})_3$

Pourcentage de composition

6. Calculer le pourcentage de composition (4)

- a) Phosphate de Zinc(II)
  
  
  
  
  
- b) Acide sulfurique

Formule empirique

7. Quelle est la formule empirique selon le pourcentage de composition suivante?

Un composé chimique contient 32,61% de Gallium, 22,49% de Souffre et 44,49% d'oxygène en masse. (3)

### CONVERSIONS

8. Faites les conversions suivantes; (8)

a) 60g de chlorure de sodium en atomes

b) 15g de nitrate d'aluminium en molécules

c)  $4,12 \times 10^{23}$  atomes en grammes de  $\text{H}_2\text{O}$

d)  $6,0 \times 10^{24}$  atomes de chromate d'aluminium en moles

9. Définissez les termes suivants (9)

a) Liaison ionique

b) Composé ionique

c) Degré d'oxydation

d) Liaison covalent

e) Composé covalent

f) Réactif limitant

g) Isotope

h) Formule empirique

i) La mole