Nom : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ /29 Date : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/5 1. Encercler l’atome qui a le plus de réactivité.

a) Na ou Rb b) Ba ou Ca c) N ou P d) Te ou S e) F ou I

/4 2. a) Donne une définition/explication de la réactivité des métaux.

b) Donne une définition/explication de la réactivité des non-métaux.

/8 3. Indiquer si les composés suivants sont des liaisons ioniques ou covalents (polaires ou non-polaires). (Prouver les avec les calculs d’indice d’électronégativité.)

a) BaCl2 b) NaBr c) FeCl3 d) N2O3

/2 4. Indiquer si les définitions suivantes sont des liaisons ioniques ou des liaisons covalentes.

a) Une \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ est lorsqu’il y a un transfert d’électron d’un atome métallique vers un atome non-métallique.

b) Une \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ est lorsqu’il y a une partage d’électron entre deux atomes non-métalliques.

/3 5. Un **\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_** est une substance qui se dissout dans l’eau pour produire une solution conductrice d’électricité.

* Les substances **\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_** tendent à être des électrolytes.
* Les substances **\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_** tendent à être non électrolytes.

/1 6. Encercler le(s)quelle(s) des substances seront une bonne conductrice d’électricité.

NaCl LiF C2H6

/3 7. Indique trois façons dont un atome peut acquérir une couche de valence identique à celle du gaz rare le plus proche.

/3 8. Les métaux et non-métaux ont des différentes propriétés.

a) Qu’est-ce que c’est l’apparence des métaux ? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

b) Lequel est non ductile ? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

c) Lequel sont des bons conducteurs de chaleur et d’électricité ?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_