

**REVISION DE CHIMIE  
CHAPITRES 2 ET 3**

AUTOEVALUATION :

ma note sur 20 :

1. Comment peut-on reconnaître une réaction chimique . /1
2. Qu'est-ce que le bilan d'une réaction ? /1
3. Qu'est-ce que l'équation d'une réaction ? /1
4. A quoi sert la chimie ? .) /2
5. A quoi sert un test de reconnaissance ? /1
6. Donner les formules chimiques de : solution d'acide chlorhydrique, fer, cuivre, ion fer II, ion fer III, ion cuivre, dioxyde de carbone, eau, ion chlorure, ion zinc. /5
7. Quels sont les ions responsables de l'acidité ? De la basicité ? /1
8. Quels sont les pH acides ? Basiques ? Neutres ? /1
9. Qu'est-ce qu'un ion spectateur ? /1
10. Pour synthétiser l'arôme d'abricot (propanoate d'isoamyle), on mélange de l'acide butanoïque de formule chimique  $C_4H_8O_2$  et du pentanol  $C_5H_{12}O$ . Il se forme aussi de l'eau. Ecrire la formule chimique de cet arôme. /1
11. Dans une pile, de quelle borne partent les électrons ? Vers quelle borne ? /1
12. Dans la pile de Volta, la plaque de zinc constitue la borne -, la plaque de cuivre la borne +. Une solution de sulfate de cuivre sépare les deux métaux. En déduire les deux demi-équations se propuisant à chaque borne. En déduire l'équation globale de la réaction. /4