| NOM    | Etablissement 18 MAI    | PHYSIQUE CHIMIE                   |      |
|--------|-------------------------|-----------------------------------|------|
| Prénom | Évaluation diagnostique | 3 <sup>éme</sup> année de collège | (    |
| N°     | Prof : Lahcen AMYIER    | Durée 1 h                         | /20/ |

## La matière

|   | dessous avec les mots suivant<br>se – balance – produits - atom                                |                               | 2   |  |
|---|--|-------------------------------|-----|--|
| ans les conditions usuelles, La d'un litre d'air est égale 1,3g, pour la mesurée on utilise |  |                               |     |  |
| une   | _  |                               |     |  |
|   | u cours d'une réaction chimique, la masse totale des réactifs, est égale à la masse totale des |                               |     |  |
|   | elle la loi de laprésents dans les   |                               |     |  |
| et en nombre aux atc  |  | sont identiques en            | 3.5 |  |
| 2. Répondre par vrai ou faux  | ·  |                               | 3.3 |  |
| La molécule est un groupement d'a   |  |                               |     |  |
| • •   | ar des molécules identiques, dont  | les atomes sont différents :  |     |  |
|   |  |                               |     |  |
| •   | ombustion incomplète est le monox  | kyde de carbone :             |     |  |
| Le gaz nécessaire pour les combu  |  |                               |     |  |
|   | nolécules se conservent :<br>atomes, l'équation doit être équilibre                            |                               |     |  |
|   | réaction, sont des substances synth  |                               |     |  |
| 3. Compléter le tableau suiva   | •  |                               | 2.5 |  |
| Atomes  | symbole  | Modèle                        |     |  |
| Carbone   | •  |                               |     |  |
|   | 0  |                               |     |  |
|   |  | Oblanche                      |     |  |
| Azote   |  |                               |     |  |
|   | CI   |                               |     |  |
| 4. Compléter le tableau suivants  |  |                               |     |  |
| molécule  | symbole  | Cors simple ou composé        | 1.5 |  |
| eau   |  |                               |     |  |
|   | $O_2$  |                               |     |  |
|   | CO <sub>2</sub>  |                               |     |  |
|   | <u> </u>   |                               |     |  |
| 5. Equilibrer les équations bi  | lan suivantes : (Cl : Chlore, Cı   | u : Cuivre. Cr : Chrome. Al : | 2.5 |  |
| Aluminium)  |  |                               |     |  |
| —————————————————————————————————————   |  |                               |     |  |
| $\dots \mathbf{NO} + \dots \mathbf{O_2} \rightarrow \dots \dots \mathbf{NO_2}$              |  |                               |     |  |
|   |  |                               |     |  |
| Cu +CuO   |  |                               |     |  |
| $Cr_2O_3 +Al \rightarrowCr +Al_2O_3$  |  |                               |     |  |
| $\cdots Fe + \cdots G_2 \rightarrow \cdots Fe_2O_3$   |  |                               |     |  |
| . Rappeler la loi de conservation de masse lors d'une réaction chimique                     |  |                               |     |  |
|   |  |                               |     |  |
|   |  |                               |     |  |
|   |  |                               |     |  |
|   |  |                               |     |  |
|   |  |                               |     |  |
|   |  |                               |     |  |
|   |  |                               |     |  |
|   |  |                               |     |  |

