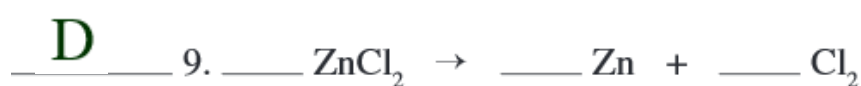
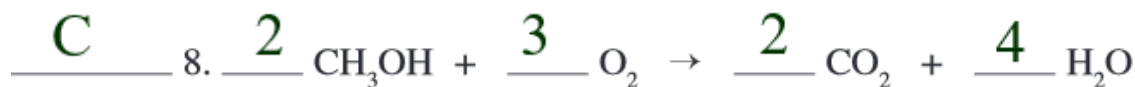
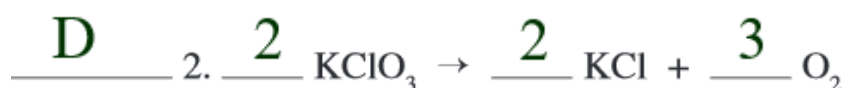
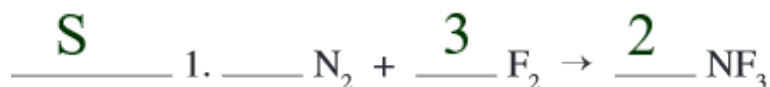
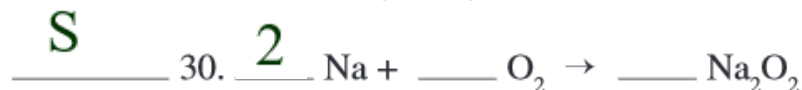
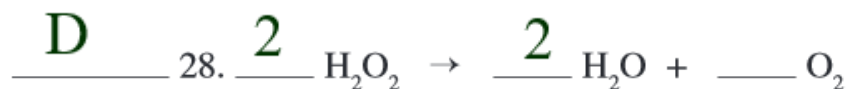
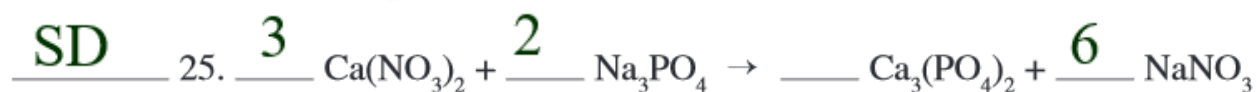
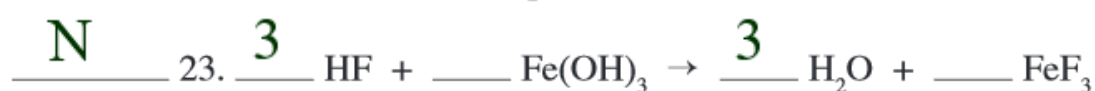
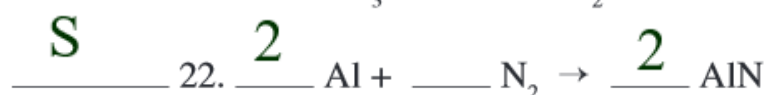
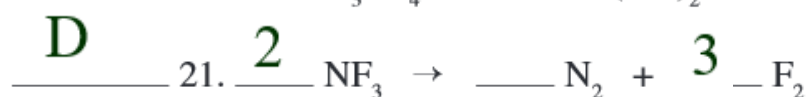
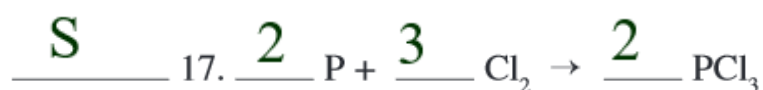


6.1, Les types d'équation chimiques

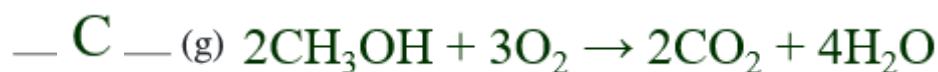
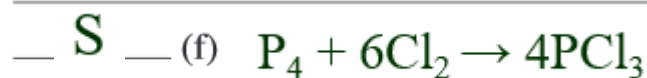
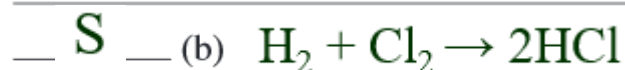
Partie 1, Indiquez le type de réaction comme en mettant un S pour indiquer une synthèse (une combinaison), un D pour une décomposition, un SS pour une substitution simple, un SD pour une substitution double, un N pour une neutralisation, et un C pour une combustion.





Partie 2, Pour des réactions suivantes,

1. Prédisez les produits.
2. Indiquez si la réaction est une réaction de synthèse, S, de décomposition, D, de substitution simple, SS, de substitution double, SD, de neutralisation, N, ou de combustion, C.
3. Écrivez l'équation équilibrée.



Partie 3, Des questions choix multiple.

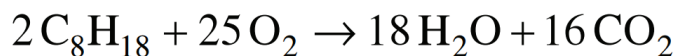
1. Quel type de réaction l'équation ci-dessous représente-t-elle?

A. une combinaison

B. une combustion

C. une décomposition

D. une substitution simple



2. Quel est le type de réaction lorsque le phosphate de sodium réagit avec le chlorure de calcium?

A. une réaction de synthèse

B. une réaction de combustion

C. une réaction de décomposition

D. une réaction de substitution double

3. Lorsqu'un hydrocarbure réagit avec l'oxygène, quel type de réaction se produit?

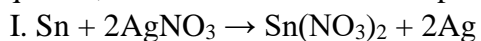
A. une combinaison

B. une combustion

C. une neutralisation

D. une substitution simple

4. Laquelle, ou lesquelles, des réactions suivantes représente(nt) une réaction de substitution simple?



II. cyanure d'or (II) + zinc \rightarrow or + cyanure de zinc

III. L'iodure de magnésium réagit avec du brome gazeux pour produire du bromure de magnésium et iode.

A. I et II seulement

B. I et III seulement

C. II et III seulement

D. I, II, et III