

Nom _____

Groupe : _____ Date : _____

CHIMIE 534

**Cahier de
réponses**

5^e année
Secondaire

SECTION A

**Questions 1 à 17
CORRECTION : 4 points ou 0 point**

Noircissez la lettre qui correspond à la réponse choisie.

1. [A] [B] [C] [D]
2. [A] [B] [C] [D]
3. [A] [B] [C] [D]
4. [A] [B] [C] [D]
5. [A] [B] [C] [D]
6. [A] [B] [C] [D]
7. [A] [B] [C] [D]
8. [A] [B] [C] [D]
9. [A] [B] [C] [D]
10. [A] [B] [C] [D]
11. [A] [B] [C] [D]
12. [A] [B] [C] [D]
13. [A] [B] [C] [D]
14. [A] [B] [C] [D]
15. [A] [B] [C] [D]
16. [A] [B] [C] [D]
17. [A] [B] [C] [D]

SECTION B

Questions 18 à 21

Répondez à votre choix à trois de ces questions. Si vous répondez aux quatre questions, encerclez les numéros des questions qui devront être corrigées. À défaut de le faire, les trois premières (questions 18, 19 et 20) seront corrigées.

18.

TRACES DE VOTRE DÉMARCHE (Ces traces doivent montrer tout le travail nécessaire à la résolution du problème : explications, formules et calculs.)

RÉSULTAT

Il s'agit du gaz _____.

19.

TRACES DE VOTRE DÉMARCHE (Ces traces doivent montrer tout le travail nécessaire à la résolution du problème : explications, formules et calculs.)

RÉSULTAT (Ce dernier doit inclure l'unité de mesure.)

Le gaz a subi une variation de température de _____.

20.

TRACES DE VOTRE DÉMARCHE (Ces traces doivent montrer tout le travail nécessaire à la résolution du problème : explications, formules et calculs.)

RÉSULTAT

Je devrai acheter _____ bonbonnes d'hélium..

21.

TRACES DE VOTRE DÉMARCHE (Ces traces doivent montrer tout le travail nécessaire à la résolution du problème : explications, formules et calculs.)

RÉSULTAT (Ce dernier doit inclure l'unité de mesure.)

La masse de gaz butane est de _____.

SECTION C

Questions 22 à 24

Répondez à votre choix à trois de ces questions. Si vous répondez aux trois questions, encerclez les numéros des questions qui devront être corrigées. À défaut de le faire, les deux premières (questions 22 et 23) seront corrigées.

22.

TRACES DE VOTRE DÉMARCHE (Ces traces doivent montrer tout le travail nécessaire à la résolution du problème : explications, formules et calculs.)

RÉSULTAT (Ce dernier doit inclure l'unité de mesure.)

La chaleur dégagée lors de la combustion d'une mole de paraffine est de _____.

23.

TRACES DE VOTRE DÉMARCHE (Ces traces doivent montrer tout le travail nécessaire à la résolution du problème : explications, formules et calculs.)

RÉSULTAT (Ce dernier doit inclure l'unité de mesure.)

La température finale de la solution est de _____.

24.

TRACES DE VOTRE DÉMARCHE (Ces traces doivent montrer tout le travail nécessaire à la résolution du problème : explications, formules et calculs.)

RÉSULTAT (Ce dernier doit inclure l'unité de mesure.)

La chaleur molaire de formation du gaz propane est de _____.

SECTION D**Questions 25 et 26**

Répondez à votre choix à trois de ces questions. Si vous répondez aux deux questions, encerclez les numéros des questions qui devront être corrigées. À défaut de le faire, la première (question 25) sera corrigée.

25.

TRACES DE VOTRE DÉMARCHE (Ces traces doivent montrer tout le travail nécessaire à la résolution du problème : explications, formules et calculs.)

RÉSULTAT

La vitesse moyenne de réaction est de _____ $\frac{\text{mol HCl}_{(\text{aq})}/\text{L}}{\text{s}}$.

26.

TRACES DE VOTRE DÉMARCHE (Ces traces doivent montrer tout le travail nécessaire à la résolution du problème : explications, formules et calculs.)

RÉSULTAT (Ce dernier doit inclure l'unité de mesure.)

Le temps sera de _____.

SECTION E**Questions 27 à 29**

Répondez à votre choix à trois de ces questions. Si vous répondez aux trois questions, encerclez les numéros des questions qui devront être corrigées. À défaut de le faire, les deux premières (questions 27 et 28) seront corrigées.

27.

TRACES DE VOTRE DÉMARCHE (Ces traces doivent montrer tout le travail nécessaire à la résolution du problème : explications, formules et calculs.)

RÉSULTAT

La constante de dissociation, K_a , de cet acide est de _____.

28.

EXPLICATION (Cette explication doit être formulée en phrases complètes.)

RÉSULTAT

La quantité de CaCO_3 (s) _____.

La quantité de CaO (s) _____.

La quantité de CO_2 (g) _____.

29.

EXPLICATION (Cette explication doit inclure les équations et les potentiels des demi-réactions ainsi que la réaction globale d'oxydoréduction.)

RÉSULTAT

Oui, je peux.

ou

Non, je ne peux pas.