

جمهورية مصر العربية

وزارة التربية والتعليم والتعليم الفني

امتحان شهادة إتمام الدراسة الثانوية العامة لطلاب الدمج التعليمي

المادة : الكيمياء بالفرنسية / (دمج شللي)

(الإجابة في نفس كراسة الأسئلة) الدور الثاني ٢٠٢٢ م زمن الإجابة : ثلاث ساعات

السؤال	الدرجة	توقيع	
		مقرر السؤال	مراجع السؤال
١			
٢			
٣			
٤			
٥			
٦			
٧			
٨			
٩			
١٠			
المجموع			

مجموع الدرجات

رقم المراقبة

مجموع الدرجات بالحروف :

امضاءات المراجعين :

جمهورية مصر العربية

وزارة التربية والتعليم والتعليم الفني

امتحان شهادة إتمام الدراسة الثانوية العامة لطلاب الدمج التعليمي

المادة : الكيمياء بالفرنسية / (دمج شللي)

الدور الثاني ٢٠٢٢ م

(الإجابة في نفس كراسة الأسئلة)

رقم المراقبة

اسم الطالب رباعيا /

المدرسية / الإدارة /

رقم الجلوس / المحافظة /

التوقيع

الإسم

-١

توقيع الملاحظين بصحة البيانات
ومطابقة عدد أوراق كراسة الإجابة
عند استلامها من الطالب

-٢

(دمج . ش)

République Arabe d'Egypte

٦٠٠٦ / ٥ / F / ثان

Ministère de l'Education et de l'Enseignement

Examen de certificat de fin d'études secondaires générales 2022

Troisième année secondaire –Deuxième Session

Chémie

Durée : 3 heures

(الإجابة فى نفس كراسة الأسئلة)

(الدور الثانى ٢٠٢٢)

كيمياء بالفرنسية

(الأسئلة فى عشر صفحات)

À la lumière de votre étude de la chimie, répondez aux questions suivantes

Premier groupe de (1-9)

(1) Répondez à (A) ou (B)

A- Choisissez le terme scientifique correcte :

C'est un système au repos sur le plan visible et un système dynamique sur le plan invisible.

- Le système équilibré
- L'équilibre chimique
- Le système chimique
- L'équilibre

B- Choisissez le terme scientifique correcte :

Une opération de transformation des molécules non- ionisés en ions.

- L'énergie de liaison
- L'ionisation
- L'oxydation
- La fusion

(2) Choisissez la réponse correcte : (A) ou (B)

A- Choisissez la réponse correcte :

Le nombre des liaisons triple dans l'ethyne (C_2H_2) est

- 1
- 8
- 2
- 4

B- Choisissez la réponse correcte :

La formule générale des alcènes est

- C_nH_n
- C_nH_{2n-2}
- C_nH_{2n}
- C_nH_{2n+2}

(3) Répondez à (A) ou (B)

A- Choisissez le terme scientifique convenable :

L'élément dans lequel les orbitales f, d sont occupées mais ils ne sont pas pleins soit à l'état atomique soit à l'état d'oxydation.

- Des éléments inertes
- éléments de transition
- éléments actifs
- éléments radioactifs

(بقية الأسئلة فى الصفحة الثانية)

B- Choisissez le terme scientifique convenable :

Une sorte des alliages qui se compose quand on introduit un autre métal dont le volume est plus petit que le volume des atomes du métal pur dans les espaces interstitiels du réseau cristallin.

- Les alliages interstitiels
- Les alliages substitutionnels
- Les alliages composés intermétalliques
- Les alliages en or

(4) Choisissez la réponse correcte :

Les matières paramagnétiques se trouvent dans les éléments et les ions

- où il y a des électrons célibataires
- où il n'y a pas d'électrons célibataires
- qui ne sont pas attirés par l'aimant
- qui sont colorés

(5) Choisissez le terme scientifique convenable :

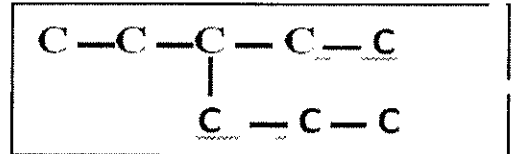
La réaction qui se produit dans un seul sens (souvent direct)

- Réaction complète
- Réaction réversible
- Réaction instantane
- Réaction de précipitation

(6) Choisissez la réponse correcte :

Dans la figure ci-contre le nombre des atomes de carbone dans la plus longue série est

- 7
- 6
- 5
- 8

**(7) Choisissez la réponse correcte :**

En ajoutant l'acide chlorhydrique dilué HCL à la solution de carbonate de sodium Na_2CO_3 , Le gaz..... s'échappe.

- CO
- HCl
- H_2
- CO_2

(8) Choisissez la raison correcte pour la question suivante :

L'usage du gaz à l'eau $\text{H}_2 + \text{CO}$ dans le four Midrex parce que.....

- Le gaz à l'eau est un agent réducteur qui réduit le dioxyde du carbone à carbone
- Le gaz à l'eau est un agent d'oxydation qui oxyde le minerai du fer en fer.
- Le gaz à l'eau est un agent adjoit qui précipite la réaction pour obtenir le fer
- Le gaz à l'eau est un agent réducteur qui réduit le minerai de fer en fer.

(9) Choisissez la réponse correcte :

Si les potentiels d'oxydation standards pour chacun de Zinc(+0.76 V) et de Nickel (+0.23 V) par ordre, alors f.é.m de la cellule est V

- 0.53 V - 0.23V - 0.99 V - 0.76 V

Deuxième groupe de (10-18) :**(10) Répondez à (A) ou (B) :****A-Choisissez le nom de savant correcte :**

Le savant allemand qui a préparé l'urée dans le laboratoire.....

- Baeyer - Wohler - Markownikoff - Brezelius

B-Le genre des liaisons dans les composés organiques sont

- ionique - métalliques
- covalents - de coordination

(11) Choisissez la réponse correcte :

Analyse chimique aboutit à évaluer le taux de chaque correspondant des composants essentiels à la matière.

- Analyse électrique - Analyse quantitative
- Analyse volumétrique - Analyse qualitative

(12) Choisissez le terme scientifique convenable :

C'est la présence de plusieurs composés qui se ressemblent dans une seule forme moléculaire et se diffèrent les uns des autres dans leurs propriétés physiques et chimiques et par suite dans leurs formules structurales.

- L'inactivité - L'isomérisme
- La formule moléculaire - La formule structurale

(13) Choisissez la raison correcte pour la question suivante :

Le benzène réagit par deux façons : les réaction d'addition et les réaction de substitution parce qu'

- Il est un composé inactif.
- Il contient des liaisons uniques seulement.
- Il contient des doubles liaisons seulement.
- Il contient des doubles liaisons et des liaisons uniques.

(بقية الأسئلة في الصفحة الرابعة)

(14) Choisissez le terme scientifique convenable :

L'agglomération d'un grand nombre des molécules simples insaturées, leur nombre varie d'un centaine de molécules à 1 million pour composer un grand molécule

- l'analyse électrique
- L'isomérisme
- la polymérisation
- l'oxydation

(15) Choisissez la réponse correcte :

C'est l'opération de décomposition électrique de la solution électrolyte par la passation d'un courant électrique.....

- L'analyse chimique
- l'analyse électrique
- l'ionisation
- l'oxydation

(16) Répondez à (A) ou (B) :**A- Choisissez la réponse correcte :**

Le détergent se compose d'une tête et d'un queue.....

- hydrophobe / hydrophile
- hydrophile / hydrophobe
- positive / positive
- longue / longue

B- Le savant quia mis la théorie des forces vétales dans la chémie est

- Baeyer
- Wohler
- Markownikoff
- Brezelius

(17) Choisissez la réponse correcte :

Une solution dont le PH est 3 alors la valeur de POH est.....

- 3
- 9
- 10
- 11

(18) Choisissez la réponse correcte :

Un élément de transition est utilisé dans l'industrie des articulations artificielles.....

- Le cuivre CU
- Le vanadium V
- Le titane Ti
- Le manganèse mn

Troisième groupe de (19-27) :**(19) Répondez à (A) ou (B) :****A- Choisissez la réponse correcte :**

On peut mettre en évidence l'instauration dans l'éthylène et l'ethayne en utilisant.....

- Eau d'oxygène
- Brome dissolu dans CCl₄
- dioxyde de chromate de potassium acide
- Une pièce de fer

(بقية الأسئلة في الصفحة الخامسة)

(23) Choisissez la réponse correcte :

..... a découvert la relation entre la vitesse de la réaction chimique et la concentration des réactifs

- Hienzberg
- Le Chatelier
- Guldberg and Waage
- Chrodenger

(24) Choisissez la réponse correcte :

L'équilibre ionique est un genre d'équilibre qui se passe dans

- les électrolytes forts
- les acides
- les électrolytes faibles
- les bases

(25) Choisissez la réponse correcte :

Le téflon est utilisé dans

- les fils de chirurgie
- les tuyaux sanitaires
- les isolants parterre
- une matière antigel

(26) Choisissez la réponse correcte :

L'électrolyte dans l'accumulateur de plomb est

- le plomb spongieux
- le dioxyde de plomb
- l'acide sulfurique dilué
- la solution d'hydroxyde de potassium

(27) Choisissez la réponse correcte :

C'est le produit des concentrations de l'ion hydroxyde résultant de l'ion de l'eau et égale 10^{-14} .

- le produit ionique de l'eau (K_w)
- le hydroxyle PH
- la concentration des produits
- la concentration des réactifs

Quatrième groupe de (28-36) :**(28) Répondez à (A) ou (B) :****A- Choisissez la réponse correcte :**

La batterie d'ion de lithium est préférée plus que la batterie d'accumulateur en plomb acide parce qu'elle est

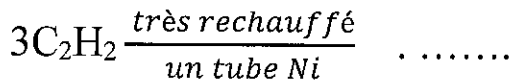
- plus lourde et garde une grande quantité d'énergie.
- plus lourde et garde une petite quantité d'énergie.
- légère et garde une grande quantité d'énergie.
- légère et garde une petite quantité d'énergie.

(بقية الأسئلة في الصفحة السابعة)

B- Choisissez la réponse correcte :

L'importance des cellules à carburant pour les vaisseaux spatiaux

- Car elle ne garde pas l'énergie produit
- Parce que le carburant utilisé pour propulser les fusées est le même de ces cellules
- Parce elle est légère et téléchargeable
- Parce qu'elle ne coute pas cher et donne une grande quantité d'énergie

(29) Complétez cette équation en choisissant la réponse correcte :

- Bénézène et hydrogène
- Acétylène
- Cyclohexane
- Bénézène seulement

(30) Choisissez la réponse correcte :

La variation qui a lieu dans la concentration des réactifs par unité de temps.

- La force de réaction chimique
- Le taux de réaction chimique
- La concentration de réaction chimique
- Les produits de réaction chimique

(31) Choisissez la réponse correcte :

En ajoutant l'acide nitrique concentré au fer se compose

- nitrate de fer II et hydrogène
- nitrate de fer III ,eau et l'oxyde nitrique
- nitrate de fer III et de l'eau
- une fine couche d'oxyde arrête la réaction

(32) Choisissez la réponse correcte :

L'oxyde de fer magnétique réagit avec l'acide sulfurique concentré chaud et donne.....

- des sels de fer II
- des sels de fer III
- des sels de fer II et des sels de fer III
- hydroxyde de fer

(بقية الأسئلة في الصفحة الثامنة)

(33) Choisissez le terme scientifique convenable :

Une opération pour agglomérer les particules de fer en de grosses particules identiques et homogène

- Réduction - Oxydation - Feutrage - Calcination

(34) Répondez à (A) ou (B) :**A- Choisissez la réponse correcte :**

Le pôle idéal et son potentiel égale zéro est.....

- l'oxygène - l'hydrogène - le cuivre - le zinc

B- Choisissez la réponse correcte :

Le métal de magnésium est plus actif que le fer et lors de relier les squelettes des bateaux avec le magnésium pour les protéger de la corrosion , le magnésium représente

- le pôle victime - le pôle négatif
- le pôle de terre - le pôle nord

(35) Choisissez la réponse correcte :

La dissolution du sel de chlorure de sodium dans l'eau produit.....

- une solution acide
- une solution de base
- une solution neutre
- une solution qui rougit la feuille de tournesol

(36) Choisissez la réponse correcte :

Un échantillon de cristaux de chlorure de fer hydraté sa masse est 1.3525g a fortement réchauffé jusqu'à ce que sa masse soit fixée et devient 0.8125 g, alors la masse de l'eau dans l'échantillon =

- 2.165g - 1.3525 g - 0.8125 g - 0.54 g

(بقية الأسئلة في الصفحة التاسعة)

Cinquième groupe de (37-45) :**(37) Répondez à (A) ou (B) :****A- Choisissez la réponse correcte :**

En ajoutant la solution de nitrate d'argent à la solution de sulfure de sodium se compose un précipité

- blanc - jaune - noir
- blanc noircit par l'échauffement

B- Choisissez la réponse correcte :

Le chlorure de baryum est utilisé pour distinguer

- les sulfates et phosphates
- carbonate et chlorure
- nitrates et nitrite
- sodium et potassium

(38) Choisissez la réponse correcte :

La matière à laquelle se produit la réduction dans la cellule Daniel est.....

- le zinc - le cuivre - les ions de zinc - les ions de cuivre

(39) Choisissez la réponse correcte :

En ajoutant l'acide chlorhydrique dilué au sel un gaz à odeur piquante qui rend vert une feuille mouillée avec le dioxyde de chromate du potassium ?

- carbonate - phosphate - sulfure - sulfite

(40) Mettez en ordre croissant les composés suivants selon la réaction chimique du moins réactif au plus réactif :

(Les alcènes - Les alcanes - Les alcynes)

1-.....

2-.....

3-.....

(41) Choisissez la réponse correcte :

Les enzymes agissent comme Pour plusieurs processus artificielles et biologiques

- agents déshydratants - des catalyseurs
- des oxydants - antiseptiques

(بقية الأسئلة في الصفحة العاشرة)

(42) Choisissez la raison correcte pour la question suivante :

L'acide chlorhydrique dilué ne réagit pas avec le chlorure de sodium parce qu'

- il est plus stable que l'acide sulfurique
- il est moins stable que l'acide sulfurique
- il a besoin de chaleur pour commencer la réaction
- il est aussi stable que l'acide sulfurique

(43) Répondez à (A) ou (B) :

A- Choisissez le réponse correcte :

Le nombre des atomes d'hydrogène dans l'alcane qui contient 5 atomes carbonés égale atome

- 5 - 12 - 14 - 10

B- Choisissez le réponse correcte :

Le gamaxane est utilisé dans

- les pesticides
- les tuyaux sanitaires
- les isolants parterre
- les matières antigel

(44) Choisissez le réponse correcte :

Calculez la masse équivalente du métal dont 0.173 gr est précipité lors de passation d'un courant d'intensité 1 ampère pour 15 minutes

- 0.0016 - 18.55 - 9.27 - 155.7

(45) Choisissez le réponse correcte :

Si le point de dissolution le chlorure d'argent AgCl est 10^{-5} mol/L, alors le produit de solubilité

- 10 - 10^{-15} - 10^{-10} - 10^{-5}

(انتهت الأسئلة)

A series of 30 horizontal dotted lines for writing.

A series of 30 horizontal dotted lines for writing.

٢٠٢٢

مدير مصرح للطلاب بالكتابة في هذه الصفحة

٢٠٢٢

مدير مصرح للطلاب بالكتابة في هذه الصفحة

٢٠٢٢

FILL