Worldprf.com la référence

REPUBLIQUE DU CAMEROUN
Paix-Travail-Patrie
MINISTERE DE L'ENSEIGNEMENT SUPERIEUR
UNIVERSITE DE MAROUA

REPUBLIC OF CAMEROON
Peace-Work-Fatherland
MINISTRY OF HIGHER EDUCATION
THE UNIVERSITY OF MAROUA

ECOLE NORMALE SUPERIEURE DE MAROUA
ENSM

CONCOURS D'ENTREE EN 1ERE ANNEE SESSION DE 2019

Epreuve de : CHIMIE

SERIE : SVT

Quel volume en mL de chlorure d'hydrogène, supposé mesuré dans les conditions normales de température et de pression, faut-il dissoudre dans 250 mL d'eau pour obtenir une solution aqueuse de $pH = 3$. On supposera la dissolution du chlorure d'hydrogène totale dans l'eau. Données: $mH = 1\,g.mol^{-1}$; $mCl\ 35{,}5g.mol^{-1}$; $mO = 16g.mol^{-1}$; $Vm = 22{,}4L.mol^{-1}$ $A: 3{,}2$ $B: 5{,}6$ $C: 7{,}4$ $D: 8{,}5$ $E: 11{,}2$ $F:$	Q1	What volume in mL of hydrogen chloride, assumed, assumed to be measured under normal conditions of temperature and pressure, should be dissolved in 250mL of water to obtain an aqueous solution of $pH = 3$. Dissolution of total hydrogen chloride in water will be assumed. Data : $mH = 1\,g.mol^{-1}$; $mCl = 35{,}5g.mol^{-1}$; $mO = 16g.mol^{-1}$; $Vm = 22{,}4L.mol^{-1}$ $A: 3$, $B: 5{,}6$, $C: 7{,}4$, $D: 8{,}5$, $E: 11{,}2$, $F: 19{,}4$
On dissout 0,3 g d'hydroxyde de sodium dans 500 mL d'eau. Quel volume d'eau en Ml faut-il ajouter à 30mL de la solution précédente pour obtenir une solution pH = 11. Donnée : $mNa = 23g.mol^{-1}$	Q2	0,3g of sodium hydroxide is dissolved in 500 ml of water. How much water in mL should be added to 30mL of the previous solution to obtain a solution at pH = 11.

Téléchargez sur Worldprf.com toutes les épreuves des concours et examens nationaux avec corrigés dans les Pays Africains.

Worldprf.com la référence

A : 220 B: 340 C: 390 D: 420 E: 450

Data: mNa = 23gmol^{-1}.

A : 220, B : 340, C : 390 , D :
E : 450 F : 510

Q3

On étudie la décomposition catalytique de 0,01 mol d'eau oxygénée dissoute dans 1L d'eau. Le volume de dioxygène obtenu est mesure à pression constante. Dans les conditions de l'expérience, le volume molaire est de 22,4L. mol^{-1}.

T(en min)	0	5	10	15	20
VO_2 (en cm^3)	0	15	28	39.4	57.6

Déterminer la vitesse moyenne de disparition (en $\mu mol.L^{-1}.s^{-1}$) de l'eau oxygénée entre les dates 5 et 10 minutes.

A : 0,8 , B : 1,4 ; C : 1,5 ; D : 2,3 ; E : 3,6 ; F : 5,8

The catalytic decomposition
0.01 mol of hydrogen perc
dissolved in 1L of water is stu
The volume of oxygen obtain
measured at constant pres
Under the conditions of
experiment, the molar volu
22.4 $L.mol^{-1}$

T(en min)	0	5	10	15
VO_2 (in cm^3)	0	15	28	39.4

Determine the average rat
disappearance ($\mu mol.L^{-1}.s^{-}$
the hydrogen peroxide betwee
dates 5 and 10 minutes.

A : 0,8 ; B : 1,4 ; C : 1,5 ; D
E : 3,6 ; F : 5,8

Q4

Parmi les affirmations suivantes, combien y en a-t-il de varies?

- L'isomérie Z-E éthylénique est une isomérie de configuration
- La barrière d'énergie qui sépare un isomère Z d'un isomère E est faible

Of the following statements, many are true?

- The ethylenic isomerism is

Téléchargez sur Worldprf.com toutes les épreuves des concours et examens nationaux avec corrigés dans les Pays Africains.

Worldprf.com la référence

- L'énantiomère est une isomère de conformations décalées - Les conformations d'une molécule sont isolables A : 0 ; B : 1 ; C : 2 ; D : 3, E : 4 ; F : 5		configuration isomerism - The energy barrier between a Z isomer and an E isomer is weak - Enantiomerism is a conformational isomerism - The eclipsed conformations are less stable than the staggered conformations - The conformations of a molecule are isoiable A : 0 B; 1 C:2 D:3 E:4 F:5
Le vin blanc contient du dioxyde de soufre SO_2. On prélève $V_1 = 20\ mL$ de vin blanc que l'on acidifie avec l'acide sulfurique. On ajoute quelques gouttes d'empois d'amidon, qui devient bleu en présence de dioxyde I_2. On dose cette prise d'essai par une solution de diiode de concentration $c = 0{,}01\ mol, L^{-1}$. La couleur bleu persiste quand on a versé $V_2 = 5{,}2mL$ de solude de diiode. Déterminer la concentration massique (en mg. L^{-1}) en dioxyde de soufre du vin analysé. Données : $mS = 32{,}1g.mol^{-1}$; $E^0\ (SO_4{}^{-2}/SO_2) = 0{,}17V$; $E^0\ (I_2/I^-) = 0{,}62V$. A : 167 ; B : 210 ; C : 235 ; D : 350 ; E : 462 ; F : 534	Q5	The white wine contains SO_2 sulfur dioxide. We take $V_1 = 20\ mL$ of white wine which is acidified with sulfuric acid. A few drops of starch paste are added, and becomes blue in the presence of diiodine I_2. This test portion is assayed by a solution of diiododine of concentration $c = 0{,}01\ mol, L^{-1}$. The blue color persists when V_2, is poured = 5.2 mL of cuodine solution. Determine the mass concentration (in mg. L^{-1}) of sulfur dioxide of the wine analyzed. Data; $mS = 32{,}1g.mol^{-1}$; $E^0\ (SO_4{}^{-2}/SO_2) = 0{,}17V$; $E^0\ (I_2/I^-) =$

Worldprf.com

Téléchargez sur Worldprf.com toutes les épreuves des concours et examens nationaux avec corrigés dans les Pays Africains.

Worldprf.com la référence

		0,62V. A: 167 B; 210 C: 235 D: 350 E: F: 534
Pour vérifier la teneur en fer du vin, on le traite préalablement afin que tous les ions fer y soient présents sous la même espèce ionique, puis le fait réagir avec de l'eau oxygénée acidifiée introduite en excès. A un échantillon de 10 mL de vin, on ajoute 5 mL d'eau oxygénée à $2.10^{-4}\ mol.L^{-1}$. Quand la réaction est terminée, il reste $4{,}5.10^{-4}\ mol.L^{-1}$ d'eau oxygénée. En quantité de matière, la réaction consomme deux fois plus d'ions fer que d'eau oxygénée ; Parmi les propositions suivantes, lesquelles sont exactes? A) Après traitement, les ions fer présents dans le vin sont les ions fer III ; B) On a ajouté 10^{-5} mol d'eau oxygénée à l'échantillon de vin ; C) La réaction a consommée $1{,}1.10^{-6}\ mol$ d'ion fer ; D) Dans ce vin, le fer est à la concentration de $1{,}1.10^{-3}\ mol.L^{-1}$;	Q6	To check the iron content of wine, it is pretreated so that al iron ions are present under same ionic species, then acid with hydrogen peroxide introd in excess. To a sample of 10 m wine, 5 mL of oxygenated wat added at $2.10^{-4}\ mol.L^{-1}$. W the reaction is complete, t remains $4{,}5.10^{-4}\ mol.L^{-1}$ hydrogen peroxide. In quantity of material, the reaction consumes twice as mu iron ion as oxygenated water; Which of the following are corr A) After treatment, the ions present in the wine iron ions III; B) 10^{-5} mol of hydr peroxide were added to wine sample; C)The reaction consu $1{,}1.10^{-3}\ mol.L^{-1}$ of iron ion:
E) Dans ce vin, la concentration du fer est inférieure à $15\ mg.L^{-1}$. Données masses molaire en $g.mol^{-1}$ du fer est de 56,0 ; les potentiels d'oxydo-réduction des deux couples susceptibles d'intervenir sont H_2O_2/H_2O :		D) In this wine, the iron is a **concentration** of 1 $10^{-3}\ mol.L^{-1}$;

Téléchargez sur Worldprf.com toutes les épreuves des concours et examens nationaux avec corrigés dans les Pays Africains.

Worldprf.com la référence

$E° = 1{,}76\ V$ et Fe^{3+}/Fe^{2+} : $E0 = 0{,}77\ V$.		E) In this wine, the concentration of iron is less than $15\ mg.L^{-1}$. Data: molar masses in $g.mol^{-1}$ **of iron** is 56.0; the oxidation-reduction potentials of the two **couples** likely to be involved are; H_2O_2/H_2O : $E° = 1{,}76\ V$ et Fe^{3+}/Fe^{2+} : $E0 = 0{,}77\ V$.
A partir de cristaux hydratés de thiosulfate de sodium ce formule ($Na_2S_2O_3$, $5H_2O$) on prépare 250 mL d'une solution **de** concentration $0.50\ mol.L^{-1}$ La masse des cristaux pesés est : A: 0.50 g, B: 8 mg, C: 19.75g, D: 31 g, E: 316 mg	Q7	From hydrated crystals of sodium thiosulfate of formula ($Na_2S_2O_3$, $5H_2O$), 250 ml of a solution of concentration $c = 0.50\ mol.L^{-1}$ are prepared. The mass of the weighed crystals is: A: 0.50 g, B: 8 mg, C: 19.75g, D: 31 g, E: 316 mg
Pour fabriquer un savon mou d'huile de coco, on saponifie un corps gras, le triglycéride de l'acide laurique par de la potasse. L'acide laurique est un monoacide a 12 atomes de carbone. La potasse est un solide blanc qui donne une base forte $(K^+ + OH^-)$ en solution dans l'eau. Parmi les propositions suivantes lesquelles sont exactes ? A) La masse molaire de l'acide laurique est $200\ g.mol^{-1}$; B) La formule brute du corps gras est $C_{39}H_{74}O_3$; C) Le mécanisme de la saponification fait intervenir le site nucléophile de la	Q8	To make a soft soap of coconut oil, a fatty substance is saponified, the lauric acid triglyceride by potassium hydroxide. Lauric acid is a monoacid having 12 carbon atoms. Potash is a white solid that gives a strong base $(K^+ + OH^-)$ in solution in water. Which of the following are correct? A- The molar mass of lauric acid is $200\ g.mol^{-1}$; B- The gross formula of the fatty substance is $C_{39}H_{74}O_3$; C- The mechanism of

Worldprf.com

Téléchargez sur Worldprf.com toutes les épreuves des concours et examens nationaux avec corrigés dans les Pays Africains.

Worldprf.com la référence

potasse ; D) La réaction de saponification produit un trialcool ; E) Le caractère détergent du savon est dû au caractère hydrophile de la chaine carbonée.		saponification involves nucleophilic site of potash; D- The saponification rea produces a trihydric alcohol. E- The soap's detergency is du the hydrophilic nature of carbon chain.
On saponifie totalement 28,5 g d'un corps gras en utilisant 50 mL de soude de concentration 200 $g.mol^{-1}$. Le corps gras est un triglycéride dont les trois chaines carbonées sont identiques. Pour doser la quantité de soude en excès, il faut 4 mL d'acide chlorhydrique de concentration 1,00 $mol.L^{-1}$. La masse molaire du corps gras est : A : 884 $g.mol^{-1}$; B : 890 $g.mol^{-1}$, C : 592 $g.mol^{-1}$, D : 341 $g.mol^{-1}$, E : 806 $g.mol^{-1}$	Q9	28.5 g of a fatty substance are saponified using 50 ml of so hydroxide of 200 $g.mol^{-1}$ concentr The fatty substance is a triglyc whose three carbon chains are ider To measure the amount of excess so hydroxide, 4 ml of hydrochloric ac concentration 1,00 $mol.L^{-1}$ is re The molar mass of the fatty substan A : 884 $g.mol^{-1}$; B : 890 $g.mol^{-}$ 592 $g.mol^{-1}$, D : 341 $g.mol^{-1}$, E $g.mol^{-1}$
On considère l'ester de formule semi-développée : $H_3C-CH(CH_3)-CH_2-COO-(CH_2)_2-CH_3$ Parmi les propositions suivantes, laquelle est exacte? A) La molécule ci-dessus possède un carbone asymétrique; B) La molécule présente la symétrie Z/E ; C) Son nom est : 3-methylbutanoate de propyle ; D) Son nom est : 3-methylbutanoate d'éthyle ; E) Son nom est : propanoate de 2-methylbutyle.	Q10	The ester of semi-developed formula is considered: $H_3C-CH(CH_3)-CH_2-COO-(CH_2)_2-CH_3$ Which of the following is correc A) The above molecule has an asymmetric carbon; B) The molecule has Z/E symm C) His name is; propyl 3-methylbutanoate; D) His name is: ethyl 3-methylbutanoate; E) Its name is: 2-methylbutyl propanoate.

Téléchargez sur Worldprf.com toutes les épreuves des concours et examens nationaux avec corrigés dans les Pays Africains.

Worldprf.com la référence

Parmi les propositions suivantes, lesquelles sont exactes ? A) Une molécule d'aldéhyde et une molécule de cétone possédants le même nombre d'atomes de carbone sont isomères ; B) Une molécule d'aldéhyde et une molécule d'alcool possédants le même nombre d'atomes de carbone sont isomères ; C) Une cétone possédant 6 atomes de carbone a pour formule brute $C_6H_{12}O$. D) Un alcool secondaire possédant 6 atomes de carbone a pour formule brute $C_6H_{14}O$ E) Le test de la 2,4-dinitrophenylhydrazine est négatif pour la cétone et l'alcool précédant	Q11	Which of the following are correct? A) An aldehyde molecule and a ketone molecule having the same number of carbon atoms are isomeric; B) An aldehyde molecule and an alcohol molecule having the same number of carbon atoms are isomeric; C) A ketone having 6 carbon atoms has the empirical formula $C_6H_{12}O$; D) A secondary alcohol having 6 carbon atoms has the empirical formula $C_6H_{14}O$; E) The 2,4-dinitrophenylhydrazine test is negative for the ketone and the preceding alcohol.
On donne A-COOH l'acide salicylique. Une solution de salicylate de sodium a un pH égal à 7,3. Dans cette solution, le rapport des concentrations molaires $\frac{[base]}{[acide]}$ égal à 20.000. Que vaut la concentration en ions hydronium ? A: $5{,}0.10^{-11} mol.L^{-1}$; B: $5{,}0.10^{-5} mol.L^{-1}$; C : $2{,}0.10^{-7} mol.L^{-1}$. Que vaut le pKa du couple A-COOH/A-COO? D : 3,0; E : 11,6	Q12	A-COOH is salicylic acid. A solution of sodium salicylate has a pH equal to 7.3. In this solution, the ratio of molar concentrations [base]) /[acid]) is equal to 20,000. What is the concentration of hydronium ions? A : $5{,}0.10^{-11} mol.L^{-1}$; B: $5{,}0.10^{-5} m$ C : $2{,}0.10^{-7} mol.L^{-1}$. What is the pKa of the A-COOH A-COO- pair? D: 3.0 ; E: 11.6
A partir d'une solution d'acide chlorhydrique S a $11 mol.L^{-1}$, on prépare 200 mL d'une solution S' à $0{,}10 mol.L^{-1}$. Puis, on dilue 100 fois S' pour obtenir une solution S". A un échantillon de S" on ajoute quelques gouttes d'un indicateur coloré : le rouge d'alizarine.		From a solution of hydrochloric acid S at $11 mol.L^{-1}$, 200 ml of a solution S' at $0{,}10 mol.L^{-1}$. are prepared. Then, 100 times S 'is diluted to obtain a solution S''. A sample of S " is added a few drops

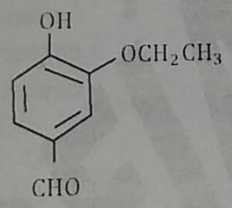
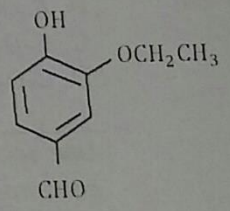
Téléchargez sur Worldprf.com toutes les épreuves des concours et examens nationaux avec corrigés dans les Pays Africains.

Worldprf.com la référence

Que vaut le volume de la solution S prélevée ? Données : Couleur du rouge d'alizarine : Jaune 3,7 5.2 Violet A) 22 mL ; B : 1,8mL, C : 5,5 mL La teinte de la solution S'' est alors : D : jaune E : Violet	Q13	of a colored indicator: alizarin What is the volume of the sol S taken" Data: Alizarin red color: Ye 3.75.2 Violet A- 22 mL ; B : 1,8mL, C : 5,5 The shade of the solution then : D: yellow ; E: violet
Sous l'action des ferments lactiques, le lactose contenu dans le lait se transforme en acide lactique de formule $H_3C-CHOH-COOH$. A 20 °C, si la teneur en acide lactique dépasse 5 g.L-1, le lait caille. Le dosage de l'acide lactique du lait permet d'apprécier son état de conservation. Pour doser l'acide lactique du lait, on place 20,0 mL de lait dans un bêcher avec quelques gouttes de phénolphtaléine et on ajoute progressivement une solution d'hydroxyde de sodium à 0,05 $mol.L^{-1}$. On observe l'équivalent pour un volume verse égal à 12,0 mL. Que peut-on affirmer ? Données : Pka (acide lactique/ion lactate) = 3,9 ; Masse molaire de l'acide lactique = 90 $mol.L^{-1}$.. A. Le pH de l'équivalent est supérieur à 7 ; B. Le pH de l'équivalent est égal à 7 ; C. La concentration de l'acide lactique dans le lait étudié est égale à $3{,}0.10^{-2} mol.L^{-1}$; D. Le lait est caillé ; E. La teneur en acide lactique est inférieure à 5 g.L-1.	Q14	The milk is converted into lactic acid of formula $H_3C-CHOH-COOH$. at20 °C if the lactic aci content exceeds $5g.\mu L^{-1}$, the quails. The determination of la acid milk makes it possible to appreciate is state of preserva To assay milk lactic arid 20.C m milk are placed in a beaker wit few drops of phenoiphthalein 0,05 $mol.L^{-1}$ sodium hydroxid solution is gradually added. The equivalent is observed for a po volume equal to 12.0 mL. What be said? Data: Pka (lactic acid / lactate = 3.9; Molar mass of lactic acid 90 $mol.L^{-1}$. A- The pH of the equivalent is greater than 7; B- The pH of the equivalent is 7 C- The concentration of lactic in the studied milk is equal t $3.0 \times 10^{-2} mol.L^{-1}$. D- The milk is curdled; E- The lactic acid content is les than 5 $g.L^{-1}$.
Dans un ballon muni d'un réfrigérant, on chauffe pendant quatre heures un mélange de		In a flask equipped with a condenser, a mixture of 0.2 m

Téléchargez sur Worldprf.com toutes les épreuves des concours et examens nationaux avec corrigés dans les Pays Africains.

Worldprf.com la référence

0, 2 mol de butan-2-ol et 0,2 mol d'acide éthanoïque auquel on ajoute quelques gouttes d'acide sulfuriques concentré. Apres réaction, un dosage montre qu'il reste 0,08 mol d'acide éthanoïque dans le mélange. Le rendement est de : A: 67 %B: 60 % On obtiendrait un meilleur rendement: C) En prolongeant la durée de la réaction ; D) En mettant un excès d'acide éthanoïque ; E) En Chauffant a une température supérieure,	Q15	butan-2-ol and 0.2 mol of ethanoic acid is heated for four hours to which a few drops of concentrated sulfuric acid are added. After reaction, an assay shows that there remains 0.08 mol of ethanoic acid in the mixture. The yield is: A: 67% ; B: 60% We would get a better return: C) prolonging the duration of the reaction; D) putting an excess of ethanoic acid; E) By heating at a higher temperature,
On veut extraire l'éthylevanilline du sucre vanillé, Pour cela, on dissout le sucre vanillé dans de l'eau et on procède à l'extraction au dichlorométhane à l'aide d'une ampoule à décanter. On lave à l'eau la phase organique et sèche. La formule de l'éthylvanilline étant :  Données : Densité de dichlorométhane : 1,3 A. La formule brute de l'éthylevanilline est $C_9H_{10}O_3$; B. L'éthylevanilline possède une fonction alcool ; C. L'éthylevanilline possède une fonction aldéhyde ; D. Dans l'ampoule à décanter, la phase organique est la phase supérieure ; E. L'éthylevanilline est présent	Q16	It is desired to extract ethyl vanillin vanilla sugar, For this, the vanilla sugar is dissolved in water and the extraction is carried out with dichloromethane using a separating funnel. The organic phase is washed with water and dried. The formula of ethylvanillin being:  Data: Dichloromethane Density: 1.3 A. The crude formula of ethylvanillin is $C_9H_{10}O_3$; B. Ethylvanilline has an alcohol function; C. Ethylvanillin has an aldehyde

Téléchargez sur Worldprf.com toutes les épreuves des concours et examens nationaux avec corrigés dans les Pays Africains.

Worldprf.com la référence

majoritairement dans la phase organique.		function; D. In the separating funnel, the organic phase is the upper phase: E. Ethylvanillin is predominant present in the organic phase
On absorbe 500 mg d'acide acétylsalicylique. Celui-ci est rapidement hydrolysé dans le plasma sanguin en acide salicvlique. Données : pKa de l'acide salicylique = 3 ; M (acide acétylsalicylique) = 180 g.mol-1 Volume sanguin = 5 L : pH du sang = 7,4 A. Acide salicvlique majoritaire : B. Ion salicylate majoritaire ; C. Les deux formes en quantité voisines ; D. Le pH du sang diminue de quelques dixièmes.	Q17	500 mg of acetylsalicylic acid a absorbed. It is rapidly hydrolyse the blood plasma to salicylic ac Data: pKa of salicylic acid = 3; M (acetylsalicylic acid) = 180 $g \cdot mol^{-1}$ Blood volume = 5 L; pH of blood 7.4 A. Majority salicylic acid; B. Majority salicylate ion; C. The two forms in similar quantities; D. The pH of the blood decreas by a few tenths.
L'attaque de l'anhydride éthanoïque sur le l-amino-4-hydroxybenzene conduit au paracétamol. La formule de celui-ci est : A. $C_9O_4H_{13}N$; B. $C_9O_2H_9N$; C. $C_7O_2H_8N$; D. $C_7O_2H_9N$;	Q18	Attack of ethanoic anhydride o amino-4-hydroxybenzene leads paracetamol. The formula of th one is: A- $C_9O_4H_{13}N$; B- $C_9O_2H_9N$; C- $C_7O_2H_8N$; D- $C_7O_2H_9N$;
Une bougie de masse m égale à 100 g est constituée d'acide stéarique (acide gras de formule $C_{16}H_{36}O_2$). La combustion de la bougie est une combustion complète. Données : Chaleur molaire de combustion de l'acide stéarique solide quand les produits de la réaction sont obtenus à l'état gazeux : $Q = -10488\ kJ.mol^{-1}$. Masse molaire de 1' d'acide stéarique :	Q19	A candle of mass m equai to 10 consists of stearic acid (fatty ac of formula $C_{16}H_{36}O_2$).). The burning of the candle is a comp combustion. Data: Molar heating heat of so stearic acid when the products the reaction are obtained in th gaseous state: $Q =$

Téléchargez sur Worldprf.com toutes les épreuves des concours et examens nationaux avec corrigés dans les Pays Africains.

Worldprf.com la référence

$284\ g.mol^{-1}$.. Quelle est à 25 0C, la chaleur de combustion de toute la bougie ? $A: -3642\ kj$, $B: +3642\ kJ$, $C: -3972\ kJ$, $D: +3972\ kJ$, $E: -4210\ kJ$		$-10488\ kJ.mol^{-1}$. Molar mass of stearic acid: $284\ g.mol^{-1}$. What is at 25° C, the heat of combustion of all the candles? $A: -3642\ kj$, $B: +3642\ kJ$, $C: -3972\ kJ$, $D: +3972\ kJ$, $E: -4210\ kJ$
L'intérêt du couple $H+/H_2$ tient au fait que: A. C'est l'élément le plus léger ; B. C'est l'élément le plus rependu dans la nature ; C. C'est la demi pile la plus facile à réaliser ; D. C'est le couple dont le potentiel redox standard est conventionnellement nul ; E. C'est le couple qui par sa nature chimique a un potentiel standard nul.	Q20	The interest of the $H+/H_2$ couple is that: A. It is the lightest element; B. It is the most common element in nature; C. It is the half-stack the easiest to achieve; D. It is the pair whose standard redox potential is conventionally zero; E. It is the couple which by its chemical nature has à zero standard potential.

Vous retrouverez régulièrement sur **worldprf.com** les informations sur les concours et les examens nationaux, les épreuves avec corrigés, les offres d'emploi de tous les domaines, les micro formations dans les domaines technologiques, etc. Également disponibles sur **worldprf**, les Anciens sujets avec propositions de corrigés des concours dans plusieurs Pays. Nous faisons des mises à jour tous les jours. Si vous ne trouvez pas celle que vous cherchez, revenez plus tard vérifier les nouvelles mises à jour.

Téléchargez sur Worldprf.com toutes les épreuves des concours et examens nationaux avec corrigés dans les Pays Africains.