



(12) FASCICULE DE BREVET

- (11) N° de publication : **MA 32859 B1** (51) Cl. internationale : **A61P 17/02; A61K 31/04**
- (43) Date de publication : **01.12.2011**

-
- (21) N° Dépôt : **32853**
- (22) Date de Dépôt : **18.05.2010**
- (71) Demandeur(s) : **ASSAL MOKHTAR, DRISSIA 3 RUE NO 25 CASABLANCA (MA)**
- (72) Inventeur(s) : **ASSAL MOKHTAR**

-
- (54) Titre : **TRAITEMENT D'UNE BRULURE PAR LES ELECTRONS**
- (57) Abrégé : ON A UNE EXPÉRIENCE D'UNE BRÛLURE; DU TISSU DE PAUME DE LA MAIN GAUCHE; AVEC CONSTITUTION D'AMPOULE GONFLÉE SUR LE DERMIS DE LA MAIN GAUCHE; PAR UNE RÉACTION CHIMIQUE EXPLOSIVE EXOTHERMIQUE ENTRE UNE QUANTITÉ DE: 4MG D'HYDROXYDE DE SODIUM (NAOH) SOLIDE; ET UNE QUANTITÉ DE: 20ML D'ACIDE SULFURIQUE FORT 66° INTÉRIEUR D'UN PETIT-FLACON; APRÈS ÉBULLITION D'ACIDE SULFURIQUE FIG: (1) EXPÉRIENCE DU TRAITEMENT DE CETTE BRÛLURE: LE DÉBUT DU TRAITEMENT DE CETTE BRÛLURE DU TISSU DE PAUME DE LA MAIN GAUCHE; PENDANT LE DÉBUT DE LA RÉACTION CHIMIQUE; ENTRE LES IONS INCOMPATIBLES AU MILIEU DE LA QUANTITÉ DE: 600ML DE LA SOLUTION BASIQUE; AVEC UNE QUANTITÉ DE: 10ML DE LA SOLUTION: ACIDE; INTÉRIEUR DU GANT DE CAOUTCHOUC VERT. CETTE RÉACTION CHIMIQUE SIMULTANÉE AVEC: SENSATION PAR UNE GRAVITÉ DU COURANT ÉLECTRO-NÉGATIF AU MILIEU D'UN TISSU DU DEUX DOIGTS: AURICULAIRE, ET LE DOIGT ANNULAIRE; AVEC SENSATION PAR UNE GRAVITÉ DU COURANT ÉLECTRO-NÉGATIF INTÉRIEUR D'UN TISSU DE PAUME DE LA MAIN GAUCHE. FINALEMENT; LE TRAITEMENT COMPLET; EN PÉRIODE DU: 3 À 15 MIN ET SANS DIFFORMITÉ.

TRAITEMENT D'UNE BRULURE PAR LES ELECTRONS :**Résumé contenus dû l'invention.**

32859 01 DEC 2011

On a une expérience d'une brûlure ; du tissu de paume de la main gauche ; avec constitution d'ampoule gonflée sur le derme de paume de la main gauche ; par une réaction chimique explosive exothermique entre une quantité de : **4mg** d'hydroxyde de sodium (NaOH) solide ; et une quantité de : **20ml** d'acide sulfurique fort 66° intérieur d'un petit-flacon ; après ébullition d'acide sulfurique fig :(1)

Expérience du traitement de cett brûlure :

Le début du traitement de cette brûlure du tissu de paume de la main gauche ; pendant le début de la réaction chimique ; entre les ions incompatibles au milieu de la quantité de : 600ml de la solution Basique ; avec une quantité de : 10ml de la solution : Acide ; intérieur du gant de caoutchouc vert.

Cette réaction chimique simultanée avec : sensation par une gravité du courant électro-négatif au milieu d'un tissu du deux doigts : auriculaire, et le doigt annulaire ; avec sensation par une gravité du courant électro-négatif intérieur d'un tissu de paume de la main gauche.

Finalement ; le traitement complet ; en période du : 3à15min et sans difformité.

TRAITEMENT D'UNE BRULURE PAR LES ELECTRONS :

La solution : Acide faible :

Les matières et les quantités :

- l'eau distillée : 1L
- Acide sulfurique : 1,8mL
- le sucre (et le carbone) : 60g.

1. Préparation de la solution : Acide faible :

La solution chimique Acide faible composé du : 1L de l'eau distillée ; et une quantité de 1,8ml Acide sulfurique fort : 66° pendant ébullition dans (érlan meyer)

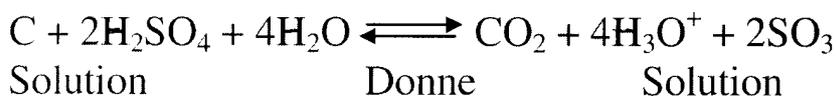
Après ébullition de cette solution simultanée avec addition une quantité de : 60g du sucre ; avec continuation d'ébullition en période de : 3min.

La réaction chimique parfaite entre un mol d'acide sulfurique fort : H_2SO_4 ; et deux mols des ions : H_2O donne : deux mols des ions : $2H_3O^+$ d'hydroniums; Acide sulfurique fort H_2SO_4 (dia valent) (pronstd).

L'électro-neutralité entre les ions :

Pour obtenir sur l'électro neutralité et équilibrer chimique on a l'atome : c du carbone : (tétravalent) le coefficient :1 ; l'ion H_2SO_4 et coefficient :4 à droite d'ion : H_2O .

Préparation et équation de la réaction :



Produits ; Sulfate ; Hydronium ; Dioxyde du carbone

La valeur PH de cette solution Acide : PH = 2,5.

La solution Basique :

Les matières et les quantités :

- l'eau distillée : 1L
- Soda costic (NaOH) : 3,5g
- Les électrons libres
- Nitrate d'argenté : 3,5g
- ammoniacque : 8,75mL

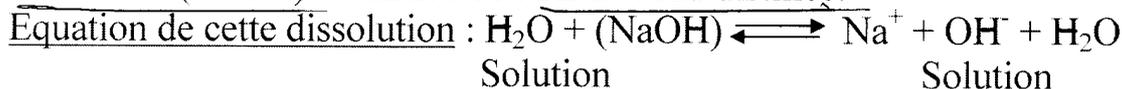
2. La solution Basique :

Cette solution Basique composée du deux solutions :

- la solution de Base forte (électrolyte) (pronstd)
- la solution de Base faible.

2.1 La solution de Base forte :

la solution de Base forte de dissolution d'une quantité de 3,5g d'hydroxyde de sodium (NaOH) au milieu de : 1L de l'eau distillée.



2.2 La solution de Base faible :

La solution de Base faible dissolution d'une quantité de 3.5g du nitrate d'argenté (Ag⁺ + NO₃⁻) au milieu d'une quantité de 8 ;75ml d'ammoniacque ; cette solution homogène sensible à la lumière.

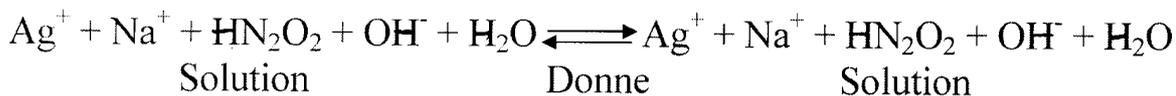
Avec mélange bien et on additionner cette solution de Base faible à la quantité de : 1L de la solution de Base forte avec mélange bien ; avant le début de traitement.

La réaction chimique parfaite entre un mol d'ammoniacque NH₃ et un mol de nitrate (NO₃⁻) donne : un mol de l'eau : H₂O avec un gaz incolore.



L'ion Ag⁺ (cation) ion : HN₂O₂ d'hydrogène de dioxyde de diazote et de l'eau : H₂O.

Equation de cette dissolution Basique :

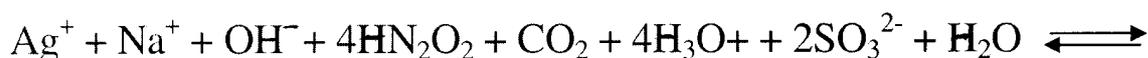


La valeur PH de cette solution Basique : PH = 11.5

2.2.1 La solution chimique : Acide-Base :

Les ions dans la solution Basique (monocharge) et chaque ions existants dans cette solution chimique pendant addition une quantité de : **10ml** de la solution Acide à la quantité de : **600ml** de la solution Basique ; simultanée avec : le début de la réaction chimique entre les électrons libres ; et les protons positifs des ions incompatibles au milieu de la solution chimique : Acide-Base.

Les ions dans la solution chimique : Acide-Base :



Pour obtenir l'électro neutralité ; on doit équilibrer les ions de la solution Acide ; et des ions de la solution Basique on additionner : le coefficient : 4 à droite d'ion (cation) Ag⁺; le coefficient: 4 à droite d'ion Na⁺; le coefficient : 4 à droite d'ion HN₂O₂ ; le coefficient : 4 à droite d'ion OH⁻ et le coefficient : 4 à droite d'ion H₂O.

Equation de la réaction chimique : Acide-Base :



(s) (s) (g) (g) (s) (g) (s) (1)



(s) (s) (s) (g) (s) (1)

2.2.1.1 Expérience d'une brûlure :

On a une expérience d'une brûlure ; du tissu de paume de la main gauche ; avec constitution d'ampoule gonflée sur le derme de paume de la main gauche ; par une réaction chimique explosive exothermique entre une quantité de : **4mg** d'hydroxyde de sodium (NaOH) solide ; et une quantité de : **20ml** d'acide sulfurique fort 66° intérieur d'un petit-flacon ; après ébullition d'acide sulfurique fig :(1)

Cette réaction chimique produire une brûlure du tissu d'une face ; de paume de la main gauche ; avec constitution d'ampoule gonflée au dessus du deux doigts : auriculaire et annulaire, de la main gauche.

2.2.1.2 Traitement de cette brûlure :

Le début du traitement de cette brûlure du tissu de paume de la main gauche ; au milieu de la quantité de : **600ml** de la solution Basique ; et la quantité de : **10ml** de la solution Acide ; intérieur du gant de caoutchouc vert ; et pendant le début de la réaction chimique ; entre les ions incompatibles au milieu de cette solution chimique ; simultanée avec :

- Sensation par une gravité du courant d'une charge électro-négative continue et ascendante autour d'un tissu du derme intérieur de deux doigts : auriculaire ; et le doigt annulaire ; de la main gauche.
- Avec le début d'une sensation ; par une gravité forte ; du courant d'une charge électro-négative continue ; et ascendante autour d'un tissu du derme de paume de la main gauche ; comme la direction du rotation des aiguilles d'une montre, avec sensation très bien.
- Finalement; le traitement complet; en période du 3à5min avec stérilisation et sans difformité

REVENDEICATIONS

1-Composition pour le traitement des brûlures caractérisée en ce qu'elle comprend :

- l'eau distillée .
- acide sulfurique .
- sucre

2-composition selon la revendication -1-caractérisée en ce que pour :

1L d'eau distillée, on mélange : 1,8 ml d'acide sulfurique et 60g de sucre.

3-composition selon la revendication -2-caractérisée en ce qu'elle comprend :

- l'eau distillée-soda caustic.
- ammoniaque –nitrate d'argenté

4-composition selon la revendication -.caractérisée en ce que pour :

- 1L d'eau distillée, on mélange : 3.5g de (soda caustic), base forte.
- 8.75 ml d'ammoniaque, on mélange : 3.5g nitrate d'argenté. Base faible. Sensible à la lumière.