

Le 15 Juillet 2018 Corrigé Type

Cochez la ou les réponse(s) exacte(s).

1-La Rétrodismutation

- a.
- b. est une réaction redox l'inverse de la Dismutation
- c.
- d.

2 -Dans la pile de Daniell

- a. Les électrons circulent du pôle moins de la pile vers le pôle plus
- b.
- c.
- d. Les électrons circulent de l'Anode vers la Cathode

3-L'électrode de Référence à l'Hydrogène est constituée

- a.
- b.
- c. D'un fil de platine plongeant dans une solution d'acide
- d.

4-Dans la pile de Daniell

- a.
- b. Le pont salin est constitué de l'électrolyte KCl
- c.
- d. Les électrons seront donc captés par l'électrode de Cu

5-Le potentiel normal apparent

- a.
- b.
- c.
- d. Le potentiel normal en fonction du pH.

6-En Manganimétrie

- a.
- b. Le KMnO_4 n'est jamais pur, il contient du MnO_2 qui est un produit de réduction.
- c.
- d.

ResiPharmaTM

7-La Méthode de Bertrand

- a.
- b. permet le dosage des oses réducteurs (glucose, fructose, lactose...)
- c.
- d.

8- En iodometrie

- a) il faut travailler à pH Acide
- b)
- c)
- d) r

9-En iodometrie

- a.
- b. La détection du point d'équivalence peut s'effectuer par un indicateur coloré
- c.
- d.

10- Le dosage en milieu anhydre en iodometrie

- a.
- b. C'est la détermination de la quantité d'eau contenue dans une matière première hydratée :
- c. On utilise dans ce dosage le réactif de Karl-Fisher
- d.

11-Le réactif de Karl-Fisher

- a.
- b.
- c.
- d. est en fait un ensemble de réactifs.

12-Dans Quelle(s) méthode(s) redox de dosage doit -on utiliser les indicateurs

- a)
- b) la cérimétrie
- c) la chlorométrie
- d)

13- Le dosage de l'alcool éthylique s'effectue:

- a)
- b)
- c) En utilisant le réactif titrant comme auto-indicateur pour la méthode de Nicioux
- d)

ResiPharmaTM

14- La

15- En

16- L

17- L

18- L

19- L

20- L

a-

b-

c-

d-

d

d

d

d

d

d

d

d

d

d

d

d

d

14- La méthode de Bunsen :

- a) Utilise le pouvoir oxydant des hypochlorites
- b)
- c) Utilise l'iode comme auto-indicateur
- d)

15- En cérimétrie :

- a)
- b)
- c)
- d) Le pouvoir oxydant du système est en fonction de l'acide utilisé

16- La Bromométrie :

- a)
- b)
- c) Utilisée en analyse organique
- d)

17- L'acide métaperiodique et parapériodique, deux acides qui :

- a)
- b) Présentent un fort pouvoir oxydant
- c)
- d)

18- Une réaction électrochimique est caractérisée par :

- a-
- b- Un échange d'électrons entre un oxydant et un réducteur sans contact physique direct
- c-
- d-

19- En conductimétrie

- a- La conductivité mesurée est celle de tous les ions présents en solution
- b-
- c-
- d-

20- En analyse électrochimique :

- a-
- b- La potentiométrie directe est utilisée pour les dosages
- c-
- d- Les électrodes de référence possèdent un potentiel constant déterminé par rapport à l'électrode standard à hydrogène

ResiPharmaTM



2ème ANNEE DE PHARMACIE - EMD 3 - CHIMIE ANALYTIQUE

Date de l'épreuve : 15/07/2018

Page 1/1

Corrigé Type

Barème variable par question

N°	Rép.	Barème
1	B	1
2	AD	1
3	C	1
4	BD	1
5	D	1
6	B	1
7	B	1
8	AD	1
9	B	1
10	BC	1
11	D	1
12	BC	1
13	C	1
14	AC	1
15	D	1
16	C	1
17	B	1
18	B	1
19	A	1
20	BD	1

