

Cours de Chimie

Numéro d'inventaire : 2015.8.5937

Auteur(s) : Auguste Goyt

Type de document : travail d'élève

Imprimeur : Papet.ie I. Dupuis quai des Célestins et Quai Tilsitt, maison du Palais Royal.

Période de création : 3e quart 19e siècle

Date de création : 1863

Inscriptions :

- étiquette : ECOLE CENTRALE LYONNAISE Quai Castellane N°15 Année 18 Cours...

Professeur M. ... Nom de l'élève... (Les items sont renseignés manuscritement à l'encre noire)
(couverture)

Matériau(x) et technique(s) : papier | encre noire

Description : Cahier de chimie en papier, à la couverture en carton. Reliure cousue renforcée par un dos carré collé. Réglure "College ruled". L'ensemble est écrit à l'encre noire, de même que pour les quelques schémas. Sur la couverture est collée une étiquette pré-remplie qui mentionne le nom de l'école ainsi que le cours, le professeur et le nom de l'élève. Au verso est collée une feuille de papier imprimé en noir qui cite le "Règlement concernant la tenue des cahiers de notes".

Mesures : hauteur : 21,8 cm ; largeur : 17,3 cm

Notes : Cahier de chimie appartenant à Auguste Goyt, pour l'année 1863. L'ensemble est écrit à l'encre noire, de même que les quelques schémas. Les cours mentionnés sont les suivants :
- Des sels en général. - Borates. - Carbonates.

Mots-clés : Chimie générale

Chimie organique

Lieu(x) de création : Lyon

Utilisation / destination : matériel scolaire

Autres descriptions : Langue : français

Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination : 206 p.

Des sels en général

On appelle sel un corps composé résultant de
l'union d'un corps composé acide avec un autre
corps composé que l'on appelle alors base.
Cependant cette définition n'étant pas assez générale
on est obligé d'en prendre une autre car
on a KS , AsS^3 qui n'est pas sel & cependant
la même composition que KO , AsO^3 qui est sel.
La définition générale est celle-ci. On désigne
sous le nom de sel un corps composé formé
de deux autres corps composés eux-mêmes dont
l'un d'eux est électro-positif c'est la base et
l'autre électro-négatif c'est l'acide.
Parmi les sels que nous avons à étudier le plus
couramment la première définition. Ceux-ci qui
sont saturés par l'oxygène s'appellent oxydes.
Ceux qui seront saturés par le soufre s'appellent
sulfures, par le chlore, chlorures etc.
Les plus employés sont les oxydes.
Ils ont été divisés en trois catégories il y a
des sels neutres, il y a des sels basiques et des
sels acides. Le nom de sels neutres ne convient
pas bien nous les appellerons sels types.
Il peut y avoir plusieurs combinaisons de ces deux

$B^n \dots A$
 $B \dots A$
 $B \dots A^n$

acide et d'une même base. Ainsi en désignant
la base par B et l'acide par A on comprend qu'on
peut avoir.

On appelle *neutres* ou *types* les sels qui se forment
le plus souvent, d'entre les autres combinaisons
d'une même acide et d'une même base, et
qui sera le plus stable; ce sera surtout ceux
que la nature fournit. Ce sont surtout ceux qui
sont unis avec une plus grande affinité.

On appelle *sel acide* celui qui avec une même
quantité de base renferme dans le sel type
renferme une plus grande quantité d'acide.

On appelle *sel basique* celui qui pour la même
quantité d'acide contenue dans le neutre contient
une plus grande quantité de base.

Etant donné de l'acide sulfurique et de
la potasse on prend l'un et l'autre en
dissolution on constate l'action sur le
tourne-sol. On voit que l'un rougit et que
l'autre bleuit; et il s'agit de faire un
composé n'ayant aucune action sur le tourne-sol
on y ajoute peu à peu l'autre jusqu'à l'équilibre. On prend
le sel formé et on l'analyse et on regarde
les rapports des quantités d'oxygène renfermées dans

Acide et dans la base, et on voit que ce rapport est de 3 à 1. On ferait la même expérience avec de la soude et on faisant l'analyse on trouverait le même rapport 3 à 1. Quand on prend de une base qui forme un composé insoluble avec l'acide sulfurique de la baryte par exemple on trouverait que dans le sulfate de baryte le rapport de l'oxygène est toujours de 3 à 1. Comme les sels sulfates qui présentent la nature présentent aussi le même rapport on en conclut que ce sont les sulfates, dans lequel le rapport de l'oxygène de la base et celui de l'oxygène de la base entre est de 1 à 3, sont les plus étendus et que par conséquent les sulfates dont le rapport est 1 à 3 est sont bien nombreux.

En général. on indique la composition des sels en désignant le rapport de l'oxygène de la base à l'oxygène de l'acide.

Couleurs des sels. Toutes les fois qu'un acide sera incolore et la base incolore les sels seront blancs ou incolores. Lorsque l'acide est coloré et que la base est incolore le couleur du sel sera en général fournie par l'acide. Ainsi l'acide chromique qui est rouge forme un sel rouge jaunâtre avec la