

НАБЛЮДЕНИЕ.

с) Выделяющиеся газы с характерным цветом и запахом:

Буро-красный цвет, запах окислов азота

Фиолетовый цвет, запах йода *).

Бурый цвет, запах брома *).
Зеленовато-желтый цвет, запах хлора *).

III. Образование налетов или возгонов:

Возгонь блого цвета, его переносят на платиновую пластинку, прибавляют каплю щелочи и слабо нагревают — выделяется аммиак

Возгонь блого цвета, вещество предварительно не плавится (бланный цвет возгона появляется по охлаждению)

Возгонь блого цвета, вещество предварительно плавится (бланный цвет возгона появляется по охлаждению)

Возгонь в вид блестящих игольчатых кристаллов; вещество сначала расплавляется в желтую жидкость.

Возгонь аморфный блого цвета, вещество предварительно плавится

Возгонь блого цвета, в вид октаэдрических кристаллов; вещество предварительно не плавится.

Возгонь черного цвета, при нагревании возгона слышится чесночный запах

Возгонь из очень мелких капель ртути. Возгон в горячем состоянии красно-бурый, по охлаждению — желтый

Возгонь черного цвета, сначала фиолетовый шар

Возгонь в горячем состоянии красно-бурый; по охлаждению — красно-желтый

ПРИСУТСТВИЕ.

азотнокислыя соли
тяжелых металлов,
азотистокислыя соли.
йодистые металлы, йодистокислыя соли.
бромистые металлы.
нѣкоторые хлористые металлы.

аммиачныя соли.

однохлористая ртуть.

двухлористая ртуть.

сурьма.

теллур.

мышьяковистый ангидрид.

металлический мышьяк и нѣкот. его со единения.
ртуть.

сѣра и многосѣрныя соединения.

йодъ.

сѣрнистыя соединения мышьяка.

НАБЛЮДЕНИЕ.

Возгонь черного цвета, при растирании дает красный порошок.

IV. Перемѣна цвета вещества:

Вещество обугливается органическия соединения.

Бланный цвет вещества переходит в желтый, по охлаждению — снова бланный.

Красно-бурый цвет переходит в черный, по охлаждению — первоначальный цвет

Желтый цвет переходит в красно-бурый, по охлаждению — первоначальный цвет

Бланный цвет переходит в буро-желтый; по охлаждению — желтовато-бланный.

Бланный цвет переходит в красно-бурый; по охлаждению — желтовато-бланный (вещество плавится).

Красный цвет переходит в черный; по охлаждению — красный (вещество летуче)

Красный цвет переходит в желтый; по охлаждению — первоначальный цвет (вещество летуче)

Бланный цвет переходит в желтый; по охлаждению — первоначальный цвет (вещество летуче)

В) Испытуемое вещество помещают в углубление, сдѣланное в углѣ и накалывают окислительным пламенем паяльной трубки; пламя по возможности должно только слегка касаться вещества и сравнительно мало накалывать соседня мѣста угля.

Вещество плавится
легко. щелочи, нѣкоторые соли щелочных земель, свинецъ, цинкъ, олово, сурьма, висмутъ, кадмій, теллуръ.

Вещество плавится
очень трудно. мѣдь, серебро, золото.

Вещество не плавится.
соли щелочей и щелочно-земельных металлов, кремневая кислота, желѣзо, кобальтъ, никкель, молибденъ, вольфрамъ, платина, палладій, иридій, родій, осмій.

Вещество дает вспышку. соли азотной кислоты, кислородныя соединения хлора, брома, йода.

Вещество всучивается. кристаллизационная вода, квасцы, борнокислыя соли.

Определение оснований.

Испытуемое вещество, в томъ случаѣ, если оно имѣетъ характеръ металла, накаливается в углублении, сдѣланномъ в древесном углѣ, восстановительным пламенемъ; если вещество не обла-

*) Газонды довольно трудно выделяются при нагревании; выделение идет гораздо легче, если испытуемое вещество предварительно смѣшиваютъ с небольшимъ количествомъ кислаго сѣрниокислаго кала.