

Sss

Flammtests

Verschiedene Elemente emittieren verschiedenen Farben, wenn elektrischer Strom übergeben Trog ihnen. Verschiedene Elemente emittieren verschiedenen Farben aufgrund der Elektronen im Atom-Konfiguration.

Chemiker nutzen diese Theorie, um Materialien für das Vorhandensein von bestimmten Elementen zu analysieren. Wie die Chemiker die Farben, die abgegeben werden durch verschiedene Elemente kennen, können sie die Elemente, die in einer unbekannten Substanz bestimmen, indem es die Farben ausstrahlt. Spuren aus verschiedenen Metallen sind in Feuerwerk benutzt, um die verschiedenen Farben, wenn sie vermietet werden aus zu produzieren.

Dieser Effekt lässt sich im Labor zeigen, durch Erhitzen von verschiedenen Metallen in einem Bunsenbrenner. Holz-Schienen (in Wasser eingeweicht) sind in verschiedenen Salze getaucht (Natriumchlorid, Lithiumchlorid, Kaliumchlorid, Bariumchlorid, Strontium-Chlorid und Kupfer (II)-Chlorid) und über Bunsenflamme erhitzt.

Wir verwenden feuchten Schienen, damit sie nicht brennen sich auf und geben ihre eigenen einzigartigen Farbe, die unsere Ergebnisse beeinträchtigen würden. Verschiedene Holz-Schienen sind für jedes Salz zur Vermeidung von Kreuzkontaminationen verwendet.

Salt Metal vorliegenden Farbe

Lithiumchlorid Lithium Crimson (dunkelrot)

Natriumchlorid Gelb

Kaliumchlorid Kaliumdihydrogenphosphat Lila (violett)

Bariumchlorid Barium Green

Strontiumchlorid Strontium Red

Kupfer (II)-chlorid Kupfer-blau-grün

FINGERPRINTING

Put einem Finger auf ein Stempelkissen und dann drückte sie auf ein Blatt Papier. Der Fingerabdruck Marken auf dem Papier links könnte dann indentified und Bogen oder eine Schleife drehen eingestuft.

Mit Hilfe dieser Materialien (weißes Papier, Jod (I2) Kristalle, Erlenmeyerkolben, Bunsenbrenner, Scheren, Zangen, Klebeband)

Jod-Kristalle wurden in Wasser in einem Erlenmeyerkolben gebracht. Das Weißbuch wurde aus in Streifen und dann in den Kolben mit Klebeband stud. Der Kolben wurde dann über einen Bunsenbrenner erhitzt. Nach einer Weile werden die Abdrücke sichtbar und Papier entfernt wurde mit Zangen.

Abstauben Drucke

"Abstauben für Abzüge" umfasst: Identifizierung der Fingerabdrücke von Produkten auf Tatort gefunden. Die Elemente sind leicht abgestaubt in einem Talon weißes Pulver wird über den Druck in der Lage, es zu kopieren. Es kann dann in eine bestimmte Kategorie eingestuft werden.

CHROMATOGRAPHY

Chromatographie von 2 griechischen Wort für "Farbe schriftlich", ist eine Technik, in der Chemie verwendet, um verschiedene Komponenten in einem Gemisch zu trennen. Es ist besonders nützlich, zu trennen gefärbte Substanzen. Es wurde von den russischen Botaniker erfunden genannt Michail Tswett im Jahr 1903. Er nutzte diese Technik der Chromatographie die Farbpigmente in Pflanzen voneinander zu trennen. Heute Chromatographie ist im Bereich der Forensik verwendet werden.

In der Chromatographie, ein Lösungsmittel (wie Wasser oder Ethanol) führt ein Gemisch (wie Tinte oder Farbstoff) Trog ein Material (zB Filterpapier). Die Bestandteile der Mischung sind die Komponenten, die gut mischen mit dem Lösungsmittel bewegen wird schneller über das Papier als langsamer bewegen abgetrennt.

Warum bei einer langen Kette von Papier?

Es wird nicht bis zum Boden des Kolbens so dass die Farben ausführen können höhere

TITRATIONS

Säuren und Basen sind an den entgegengesetzten Enden des pH-Skala. Je niedriger der pH-Wert ist, desto mehr Säure Substanz. Je höher der pH-Skala ist, desto mehr grundlegende einer Substanz. Salzsäure ist sehr sauren Substanz, wo, wie Natronlauge ist eine sehr grundlegende Substanz, beide sind ruhig gefährlich, wenn sie in Kontakt kommen mit Ihrer Haut.

Wenn wir die richtige Menge der Basis in den sauren, können wir die Säure zu neutralisieren und vice versa. Antazida sind Produkte sind Produkte, die neutralisieren überschüssige Säure im Magen (z. B. Andrews, Alka Selser).

Wenn ein Bienenstiche Ihnen, es spritzt eine saure Flüssigkeit in die Haut. Der Stachel kann neutralisiert werden mit Backpulver. Baking Soda ist eine Basis. Essig wird verwendet, um die grundlegenden Stich einer Wespe zu neutralisieren. Wenn Sie jemals von Brennesseln gestochen, reiben Sie eine zerdrückte Dock-Blatt auf der Haut. Dock Blätter enthalten eine Basis, dass die Säure im Brennnesselstich neutralisiert.

Die Methode der Zugabe einer Lösung aus einer Bürette eine andere Lösung, um herauszufinden, wie viel der beiden Lösungen werden nur mit einem anderen wird als Titration reagieren.

In der Regel kann eine Neutralisierung Reaktion wie folgt dargestellt werden:

Acid Base + Salz + Wasser

Der Zweck der Bürette?

Um zu steuern, wie viel HCL in den Becher geht

Der Zweck der Pipette?

Um die Basiswährung Transfer in der Bürette

Acid Base + Natriumchlorid + Wasser

Bei der Lektüre das Volumen der Flüssigkeit in einer Pipette oder Bürette, müssen Sie die Lesung von der Unterseite des Meniskus zu

Wie kann man wissen, wenn die richtigen Menge an Säure hinzugefügt gründen?

Pink Turns

Indikator dafür, dass wir verwenden

Metal Orange

Was macht Erlenmeyerkolben nützlich in diesem Experiment?

Es gibt also keine Spritzer

Warum weißes Blatt Papier?

So können Sie sehen Farbwechseltechnik leichter

$\text{HCL} + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

Was Sie beachten bei der Verdampfung Becken?

Kristalle gebildet werden

Essig enthält Essigsäure. Wie können wir zeigen das? Wie können wir herausfinden, wie viel Essigsäure in Essig?

Durch den Austausch der Salzsäure mit Essig und Wiederholung des Versuches