

Department programme 2018-19



Asstt. Prof. Sunil Chavan of Siddarth College, Jafrabad delivering a guest lecture on Periodic Properties to B.Sc. Ist yr Students



Students present during the guest lecture.



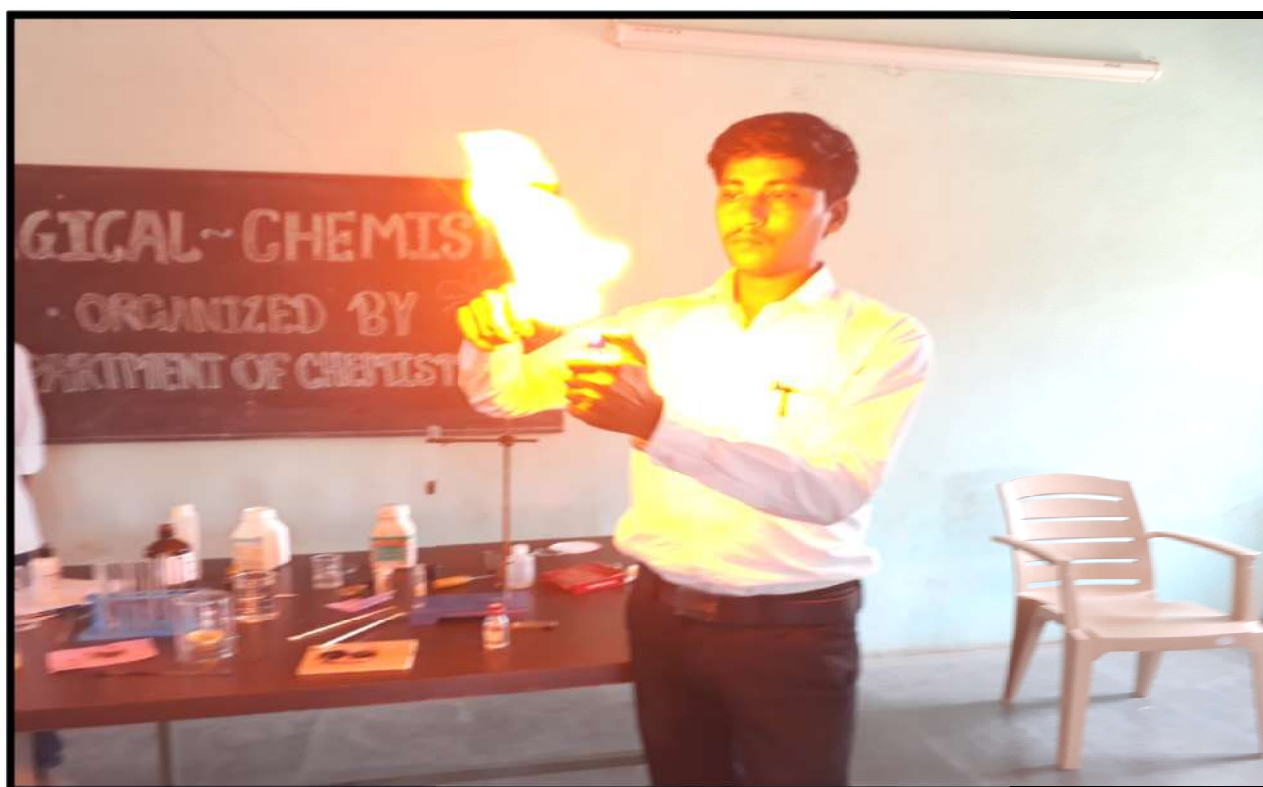
Maheshkumar Jadhav student of B.Sc.II year delivering seminar on Hybridisation



Ku. Pooja Murkut student of B.Sc.III year delivering seminar on Isomerism.



Organized a Programme “Magical Chemistry” for B.Sc. Students.



Asst. Prof. P. M. Kadam demonstrating the experiment during the programme Magical Chemistry.



Organized a Virtual lecture of Dr. Subhash L. Yedage, Post Doc. Fellow, Fujian Institute of Research on the Structure of Matter, Chinese Academy of Sciences, China.



Dr. Subhash L. Yedage guiding the students regarding career in research to the students.



Organized poster exhibition “Chemistry Behind the World” on the occasion of National Science Day 28 Feb 2019.



Sonali Ghante Student of B.Sc. III yr explaining her poster to Hon. Prin. Dr. G. B. Jadhao



Organized Hands on Chemistry for all the students in college



Ku. Manisha Ghuge student of B.Sc. II demonstrating hands on chemistry to the guest.



Conducted General Aptitude Test (GAT- 2019) organized by AUCTA, Amravati for B.Sc. III year students



Ku. Tejaswini Zore & Gopal Pawar of B.Sc. II year presenting their poster in “Sarajan” 2019 State Level poster competition organized in college.



Students of B.Sc. I yr collecting soil sample from the village Kingaon Raja for testing in departments laboratory.



Students of B.Sc. III yr collecting soil sample from the village Singaon for testing in departments laboratory.



Asst. Prof. P. M. Kadam presenting a poster in Regional Workshop on Research Based Pedagogical Tools at Shri Shivaji College, Amravati.

सकाळ

नैसर्गिक रंगाने होळी साजरी करा

श्री व्यंकटेश महाविद्यालयाचे प्राध्यापक पवन कदम यांचे आवाहन



प्रा.पवन कदम

बुलडाणा, ता. १९ : होळी हा विविध रंगांचा, आनंदाचा उत्सव आहे. पूर्वीच्या काळी होळी खेळण्यासाठी जे रंग वापरले जायचे ते झाडांच्या पाना-फुलांपासून बनवलेले असल्याचे. जसे हिरवा रंग पानापासून, पिवळा व लाल रंग इळदीपासून व विविध रंग फुलांपासून बनवले जायचे. हे रंग नैसर्गिक घटकांपासून बनवले असल्यामुळे त्वचेला व शरीराला कोणतीही हानी करीत नाही व लवकर साफ होतात. त्यामुळे रासायनिक रंगांनी नव्हे तर नैसर्गिक रंगांनी होळी साजरी करा, असे आवाहन श्री व्यंकटेश महाविद्यालयातील रसायनशास्त्र

रासायनिक रंगांमुळे पर्यावरणासही धोका

रासायनिक रंग जसे शरीरास अपायकारक आहेत तसेच जेव्हा आपण हे रंग पाण्याने साफ करतो तेव्हा हे रंग जमिनीत मिसळतात व पर्यावरणास हानी पोहचवतात. हे रासायनिक रंग माती व पाणी प्रदूषित करतात. रासायनिक रंगातील रसायन लवकर विघटित होत नाहीत ते बराच काळ मातीत व पाण्यात तसेच राहतात ज्या मुळे पर्यावरण संतुलन धोक्यात येते.

काळा रंग हा लीड ऑक्साईडपासून बनवलेला असतो. लीड हे एक घातक विष म्हणून ओळखले जाते. ज्यामुळे मेंदूचे विकार जडतात. जांभळा रंग हा क्रोमियम आयोडाईडपासून बनवलेला असतो. ज्यामुळे अस्थिमा व एलर्जीसंबंधी रोग होतात. तसेच या रासायनिक रंगांमध्ये घरासाठी व गाडीसाठी वापरण्यात येणाऱ्या रंगांमधील काही रासायनिक घटकांचा देखील वापर केला जातो. जसे की म्यालाचाईट ग्रीन, मिथाईल व्हायलेट, औरमाईट ओ आणि न्होडामाईन बी. हे सर्व घटक शरीरास खूप अपायकारक आहेत. हे गंभीर आजार टाळण्यासाठी नैसर्गिक रंगांचा वापर करून होळी साजरी करण्याचे आवाहन श्री कदम यांनी एका प्रसिध्दीपत्रकाद्वारे केले आहे.

विभागप्रमुख प्रा. पवन कदम यांनी एका प्रसिध्दीपत्रकाद्वारे केले आहे.

आजकाल नैसर्गिक रंग बनवणे व वापरणे खूप कमी झाले आहे. नैसर्गिक रंगाऐवजी रासायनिक रंग जास्त वापरतात. हे रंग दिसण्यास चमकदार व जास्त काळ टिकणारे असल्यामुळे लहान मुलांना आकर्षित करतात. रासायनिक रंग हे नैसर्गिक रंगपेक्षा स्वस्त असले तरी या रंगांमध्ये विविध असे घातक रासायनिक घटक वापरले जातात, जे आपल्या शरीराला इजा पोहचवू शकतात. हिरवा रंग हा कॉपर सल्फेटपासून बनवलेला असतो जो डोळ्यांसाठी खूप घातक आहे व यामुळे अंधत्व पण येऊ शकते. लाल रंग हा मर्क्युरी सल्फाईडपासून बनवलेला असतो जो त्वचेसाठी खूप घातक आहे. यामुळे त्वचेचा कॅन्सर पण होऊ शकतो. चंदेरी रंग हा अल्युमिनिअम क्लोराईडपासून बनवलेला असतो व हा पण कॅन्सरसाठी कारणीभूत आहे.

Akola, Buldhana-Today
20/03/2019 Page No. 3

Asst. Prof. P. M. Kadam published article in Sakal News Paper regarding awareness about chemicals in colour used during Holi festival.

CHEMICAL OF THE WEEK

Properties of Potassium hydroxide

- It is odorless
- soluble in alcohol, glycerol
- insoluble in ether, liquid ammonia
- In a high temperature solid KOH does not dehydrate readily
- at high temperature solid KOH crystallizes
- Density is 2.044 g/cm^3
- Appearance (look like a) White Solid, deliquescent

Uses of Potassium hydroxide

- Manufacture of soft soaps.
- Aqueous KOH is used to as the electrolyte in alkaline batteries
- Potassium salt are prepared by neutralization reaction involving KOH
- Also use in Petroleum and natural gas refining for removal of organic acid
- To identify some species of Fungi

Environmental hazard of Potassium hydroxide

- Due to the fact that it will raise the pH. A high concentration in water will result in toxic effects for aquatic organisms eg. fish. high water soluble level of potassium damage to germinating seedlings and reduce quality of soil

Chemical: Potassium hydroxide
Formula: KOH
Melting Point: 360°C
Boiling Point: 1327°C
Other name: Potassic Caustic potash, Lye Potassium hydroxide Potash Lye

Where is Potassium hydroxide found in nature?
 Potassium is eighth most abundant element on earth and comprises about 2.1% of earth crust. It is reactive is never found in nature. Metallic potassium was first isolated by Sir Humphry Davy in 1807.

Structure

Name Divyani Kaystha
BSE I Year

Precautions
 To be taken in handling :- Avoid Prolonged or repeated exposure. Avoid release into the environment. Air sensitive.
 To be taken in storing :- keep container tightly closed. Hygroscopic. Use with adequate ventilation. Wash thoroughly after handling.

Harmful effects on human
 The warning for its danger is quite strong because the caustic potash is reactive water, corrosive and harmful if swallowed. As well the KOH cause deep and penetrating ulcers of our skin.

“Chemical of the week” activity conducted by Department.

SVC Chemistry

Department of Chemistry Shri Vyankatesh Arts, Commerce & Science College, Deulgaon Raja, Dist. Buldana, Maharashtra

Chemical of the Week Acetone

Discovery

Acetone is discovered by chemist Michael Faraday in 1831. He was the first to isolate it.

Structure

Properties

Although acetone occurs naturally in the environment, it has been a popular solvent for many years.

Uses

- Acetone is a powerful solvent in many industries.
- Acetone is a good solvent for many plastics and some synthetic fibers.

Properties

- Acetone is a colorless, mobile, flammable liquid with a pleasant, somewhat fruity odor.
- It has melting point -95°C .
- It has boiling point 56°C .
- It has specific gravity of 0.813.

Preparation

Preparation of acetone from acetic acid: Acetic acid is heated with calcium carbonate to form calcium acetate. This is then heated to form acetone.

Manufacture & Uses

- Acetone is used in many industries, including the production of plastics, solvents, and pharmaceuticals.
- Acetone is also used in the production of many household products, such as nail polish remover and paint thinners.

at September 15, 2018 No comments:

Chemical of the week activity posted on the departments blog