

*LABORATORIO SCIENTIFICO*  
*A.S. 2015-2016*

SAGGI ALLA  
FIAMMA

# MATERIALE OCCORRENTE

- BACCHETTA CON LA PUNTA IN PLATINO O NICHEL-CROMO
- ACIDO CLORIDRICO
- FORNELLINO A GAS
- LITIO (Li)
- STRONZIO (Sr)
- CALCIO (Ca)
- SODIO (Na)
- BARIO (Ba)
- RAME (Cu)
- POTASSIO (K)



# PROCEDIMENTO

Per primo, si prende la bacchetta e la si immerge nell'acido cloridrico, poi si mette sul gas fino a quando non uscirà una fiamma pulita. Poi si immerge nuovamente nell'acido e si prende un sale, infine si mette sulla fiamma per vedere la colorazione.

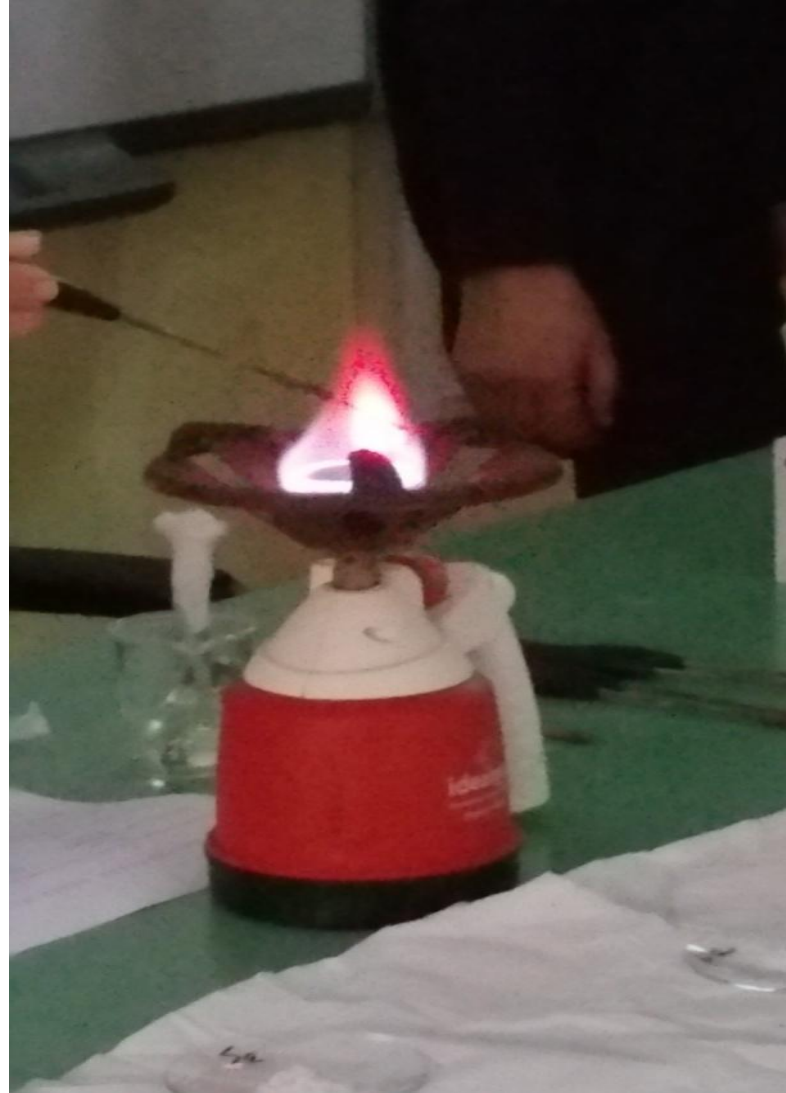
## PULITURA BACCHETTA



## PRESA SALI

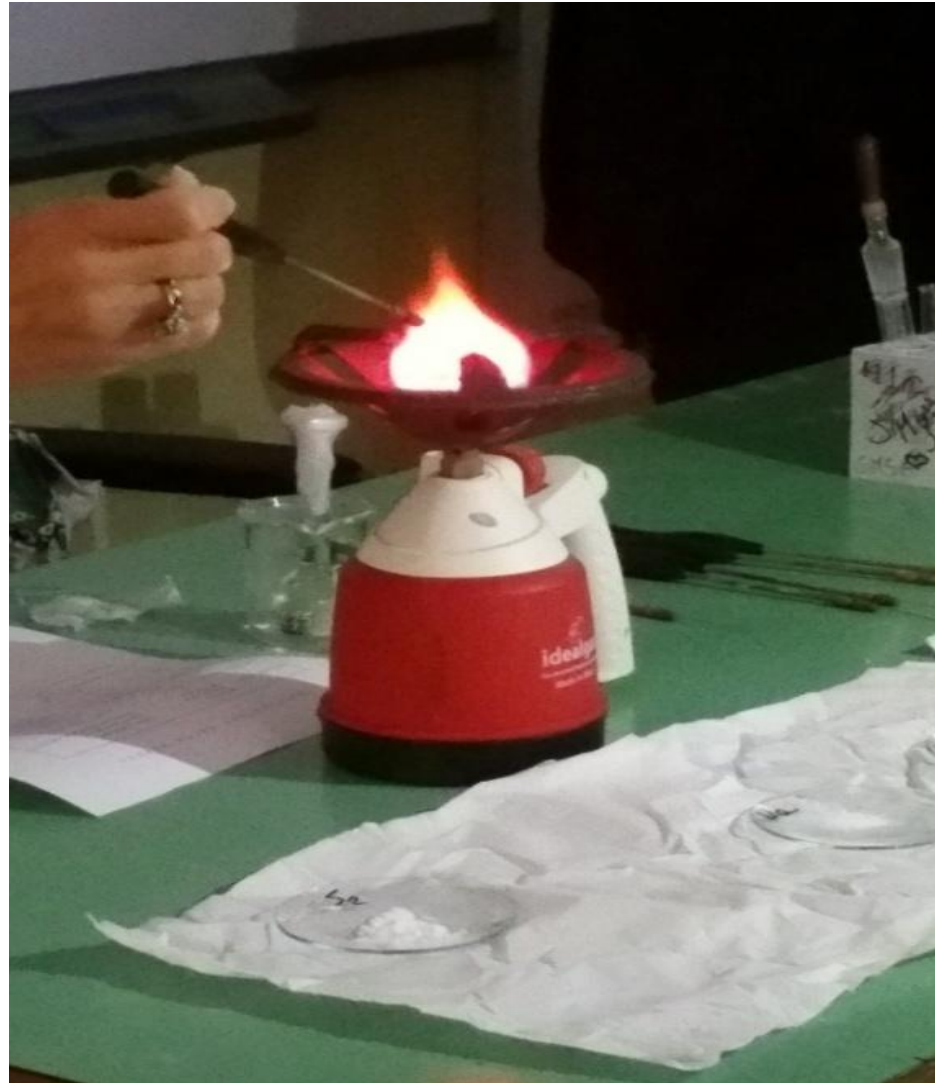


# LITIO (rosso carminio)

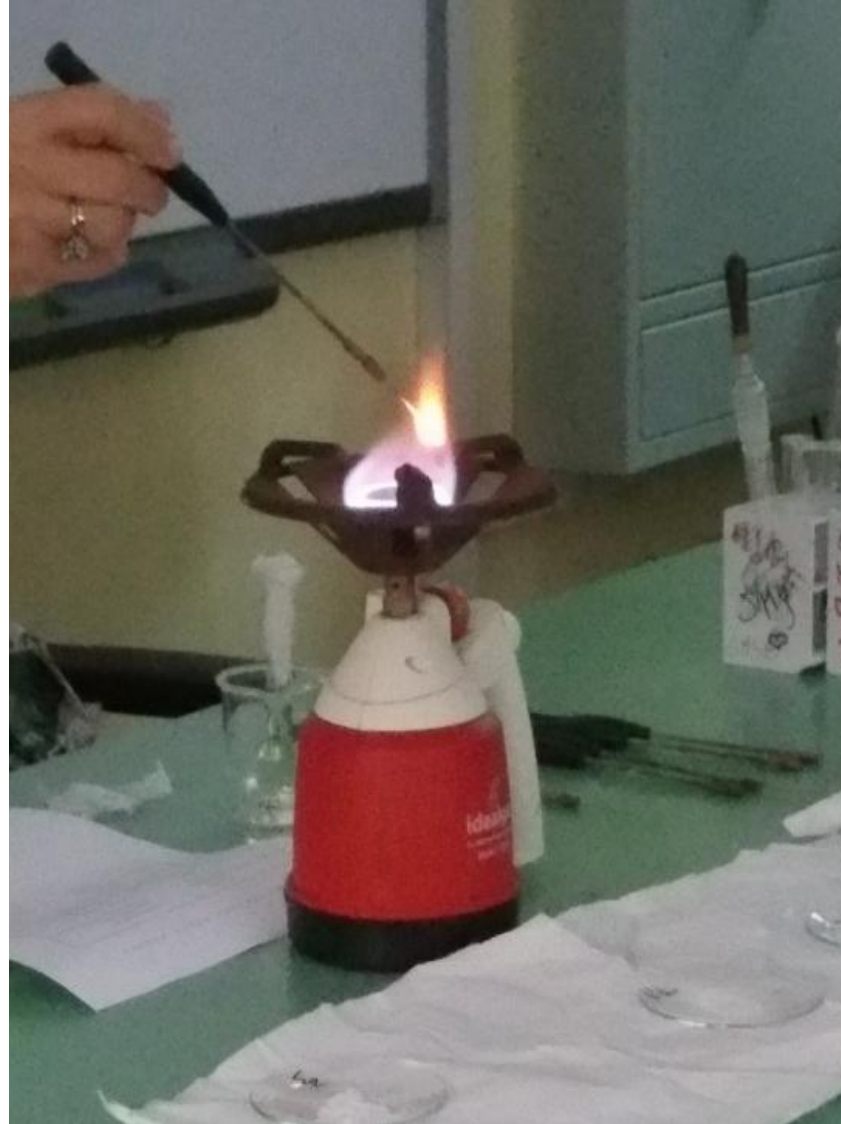




# STRONZIO (rosso scarlatta)



# CALCIO (rosso aranciato)



# SODIO (giallo aranciato)



# RAME ( verde smeraldo)

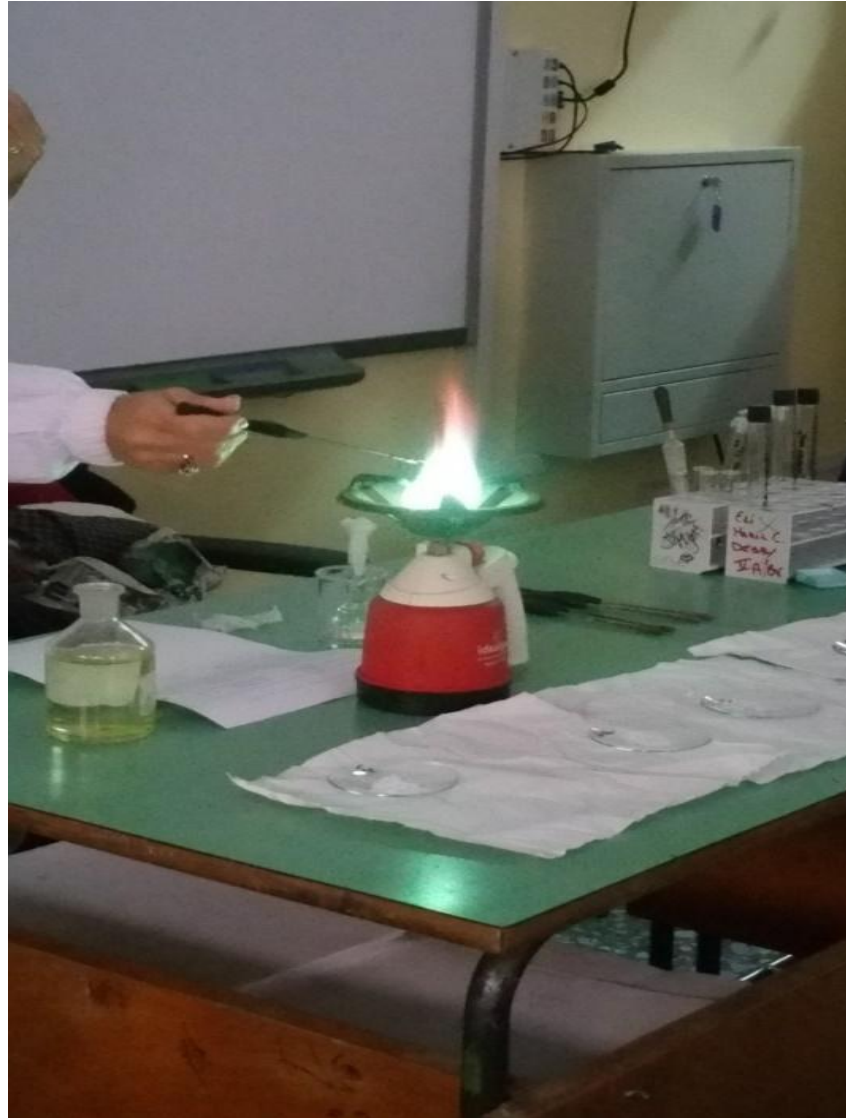




# POTASSIO ( violetto)



# BARIO (verde pallido)















# LAVORO DI GRUPPO

*Francesca Urbani, Lucrezia Rotondo,  
Manuel Sperduti, Mikela Pagano, Giorgia Fantauzzi,  
Federica Farina, Matilde Colucci, Alessia Savona  
Luca Di Gasparro*

**Classe 2<sup>C</sup>**