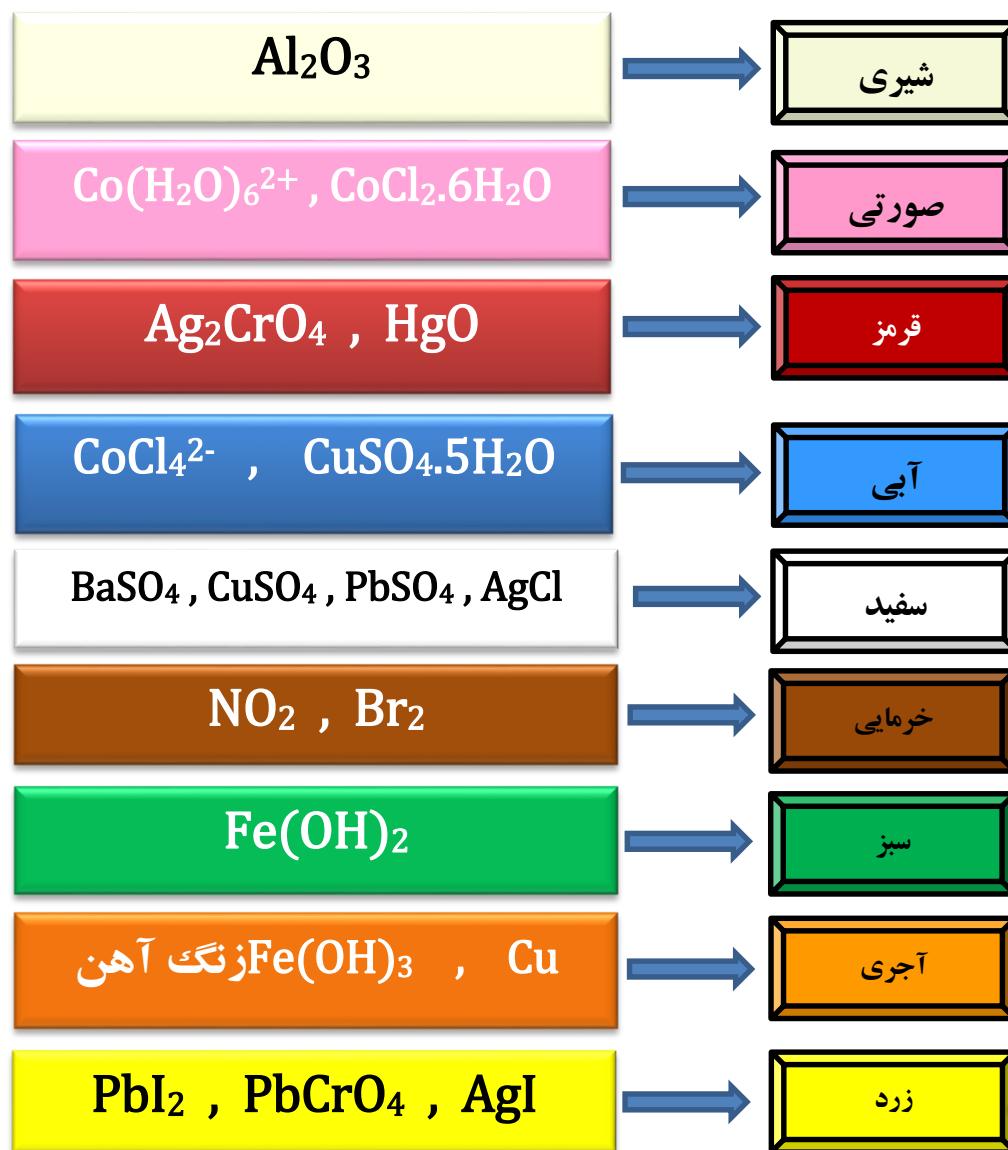


# امیر قاسمی

# رنگ هایی که باید حفظ شوند

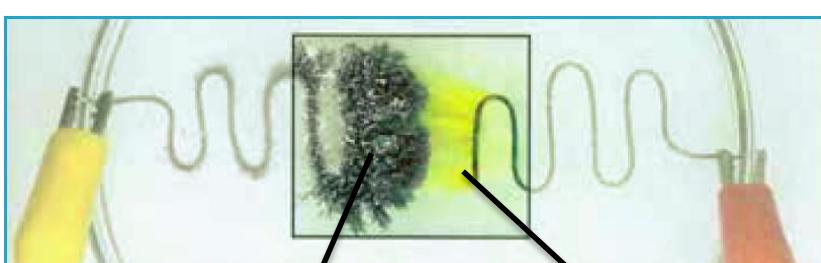


کات کبود- $\text{O}$   $\leftarrow$  به صورت نمک آب پوشیده  $\leftarrow$   $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

کات کبود- $\text{O}$   $\leftarrow$  به صورت نمک بدون آب  $\leftarrow$  پودر سفید

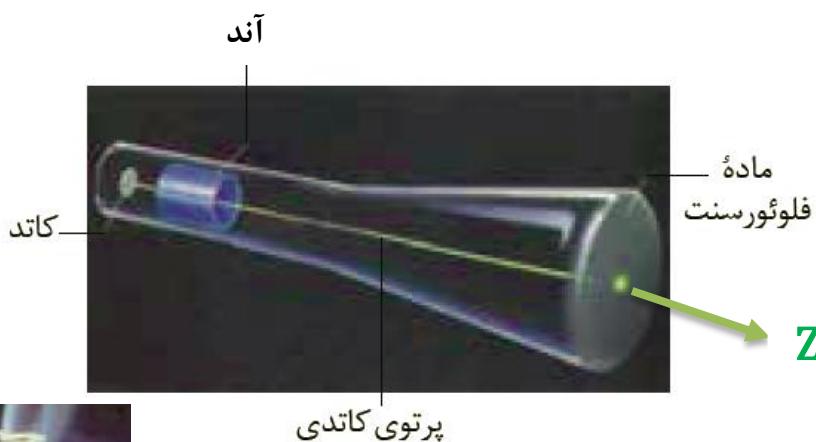
کات کبود- $\text{O}$   $\leftarrow$  در شعله  $\leftarrow$   $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$  ← نور سبز

برقکافت:



فلز خاکستری قلع (Sn)

گاز زرد رنگ کلر (Cl)

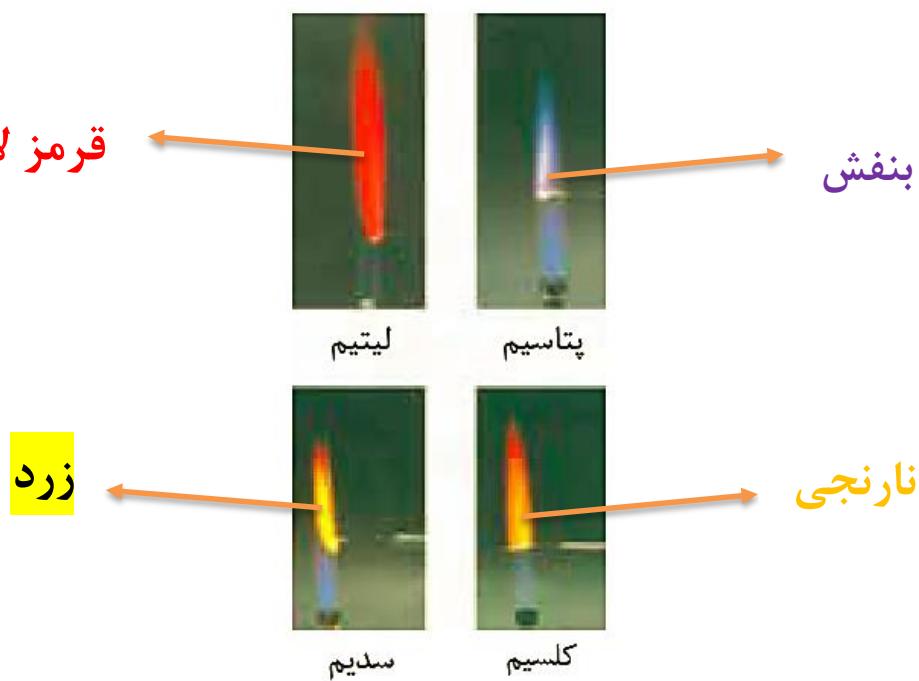


لولہ پرتوی کاتدی

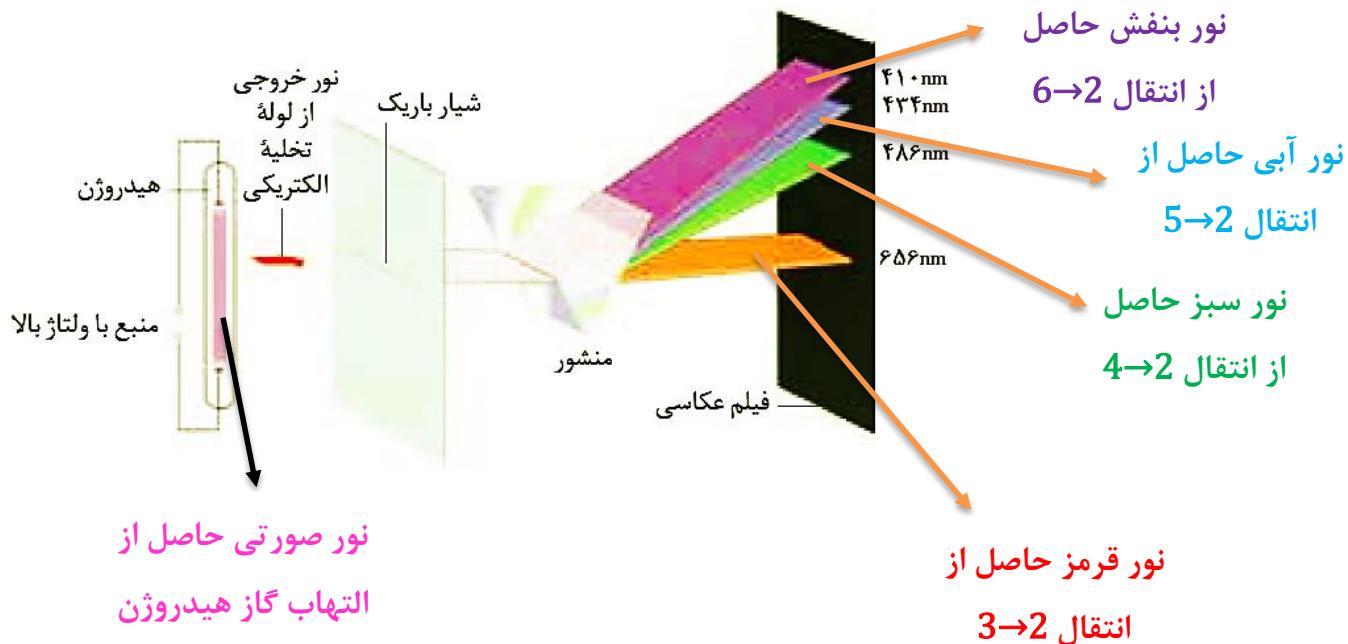


آتش بازی

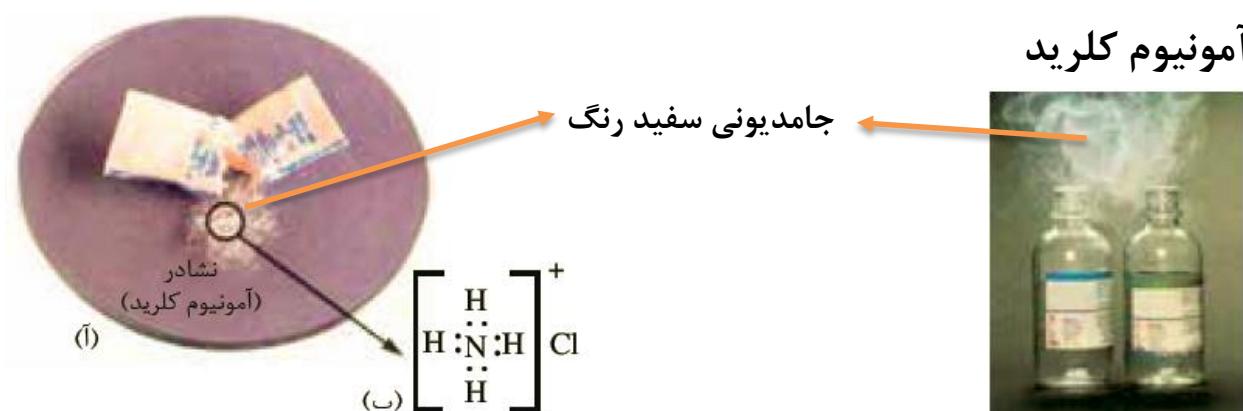
- با افزودن براده های آهن به باروت سیاه می توان جرقه های آتش به رنگ نارنجی تولید کرد.
  - گرد منیزیم و آلومینیم نور سفید خیره کننده ای به جرقه های آتش می بخشدند.
  - مقداری از یک ترکیب مس دار مانند کات کبود را در شعله مشعل این دستگاه قرار داد، مشاهده کرد که رنگ آبی شعله به سبزی می گراید.



## طیف نشري خطی هيدروژن



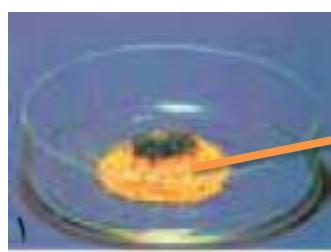
## آمونیوم کلرید



## سوختن بنزن



بنزن مایع بی رنگ و فراری است که با شعله ای زرد رنگ همراه با دوده می سوزد.



کوه آتشفشن

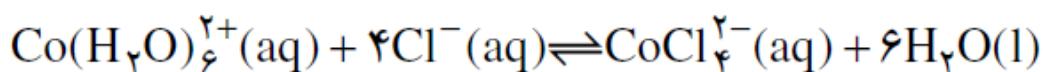
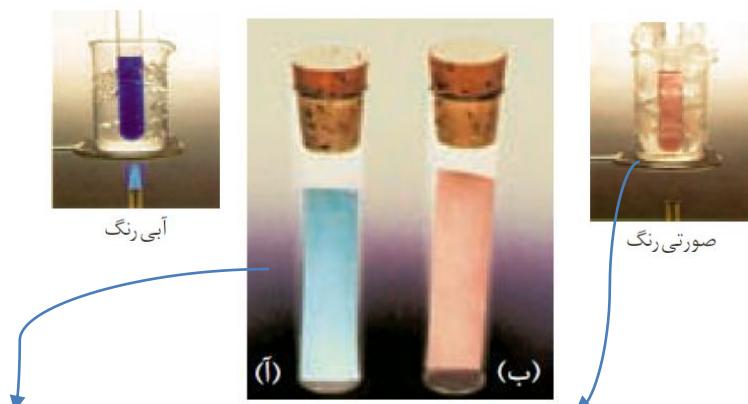
بلور نارنجی رنگ آمونیوم دی کرومات →



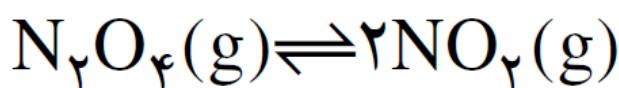
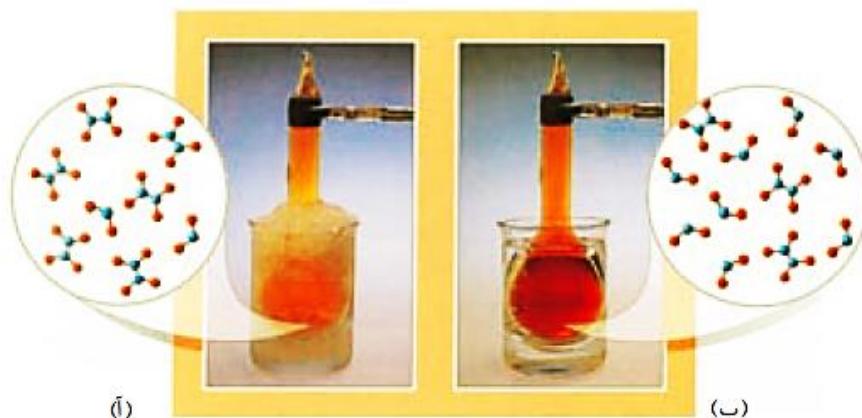
پودر سبز رنگ کروم(III) اکسید →

واکنش تجزیه آمونیوم  
دی کرومات

کبات کلرید آب پوشیده و بدون آب



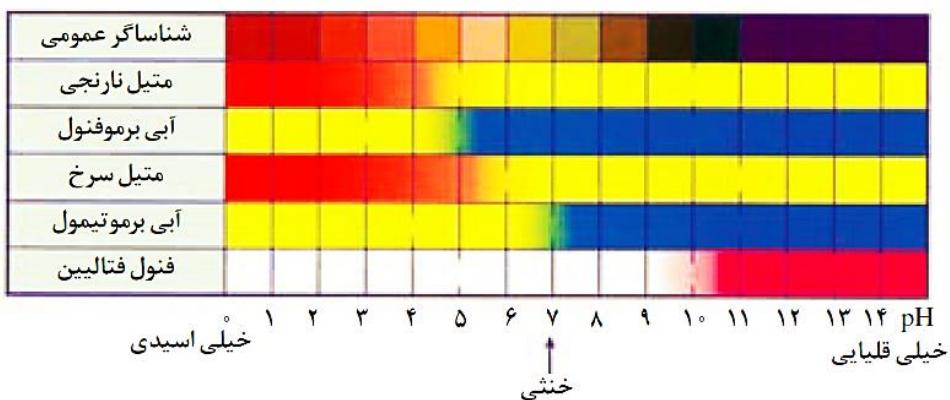
تعادل بین  $\text{N}_2\text{O}_4$  و  $\text{N}_2\text{O}$



بی رنگ

قمهه ای

رنگ در محلول های مختلف			شناسآگر
بازی	خنثی	اسیدی	
آبی	بنفش	سرخ	لیتموس(تورنسن)
ارغوانی	بی رنگ	بی رنگ	فنول فتالئین
زرد	نارنجی	سرخ	متیل نارنجی(هلیانتین)
زرد	نارنجی	سرخ	متیل سرخ
آبی	سبز	زرد	آبی برموتیمول
آبی	آبی	زرد	آبی برموفنول
زرد	بنفش	سرخ	آب کلم سرخ



## رقات فلزات برای از دست دادن الکترون



فلز نیکل

رفته رفته با کاهش یون های مس و اکسایش فلز

فلز سرخ فام مس

نیکل ، رنگ آبی محلول با رنگ سبز رنگ

یون های  $Ni^{2+}$  جایگزین می شود.

محلول آبی رنگ