

वर्ग - 17

रासायनिक गुण

भौतिक अवस्था

$F_2 \rightarrow$  गैस

$Cl_2 \rightarrow$  गैस

\*  $Br_2 \rightarrow$  द्रव

$I_2 \rightarrow$  ठोस

रंग

$F_2$  - पीला

$Cl_2$  - हरापन पीला

$Br_2$  - मोल बादामी

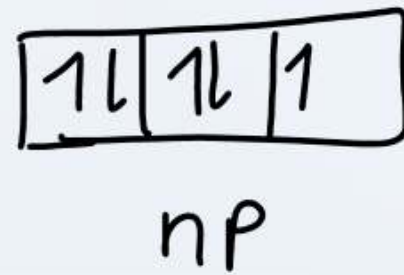
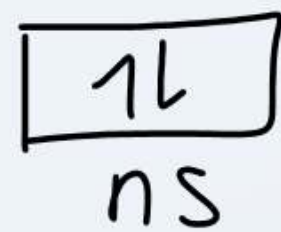
$I_2$  - बैंगनी

$Hg$  (धातु)  
 $Br$  (अधातु)  
दोनों

# ऑक्सीकरण अवस्था

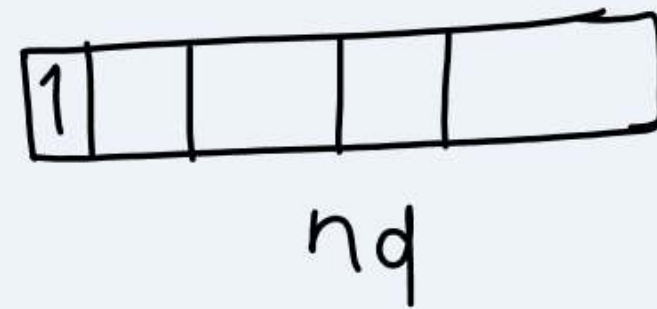
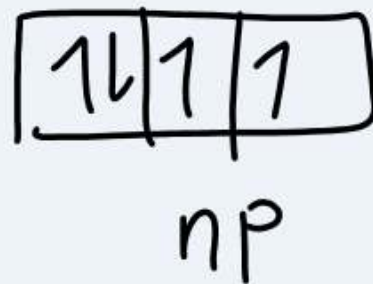
संयोजी इलेक्ट्रॉन = 7  
 $ns^2 np^5$

## सामान्य अवस्था



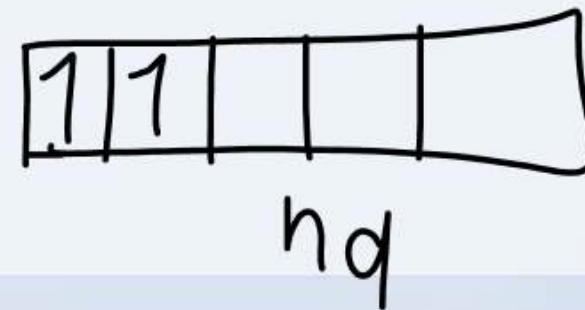
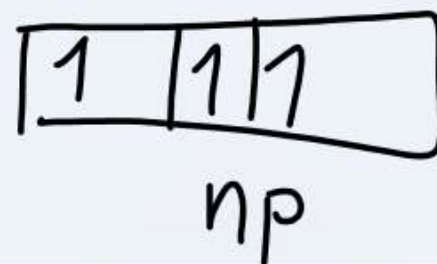
(+1)

1st उत्प्रेक्षित अवस्था



(+3)

2nd " "



(+5)



$\textcircled{+7}$



$\text{HClO}_3$   
 $1 + x + (-2) \times 3 = 0$   
 $1 + x - 6 = 0$   
 $x - 5 = 0$   
 $x = \textcircled{+5}$

$\text{IF}_7$   
 $x + (-1) \times 7 = 0$   
 $x = \textcircled{+7}$

# ऑक्सीकारक



Acid

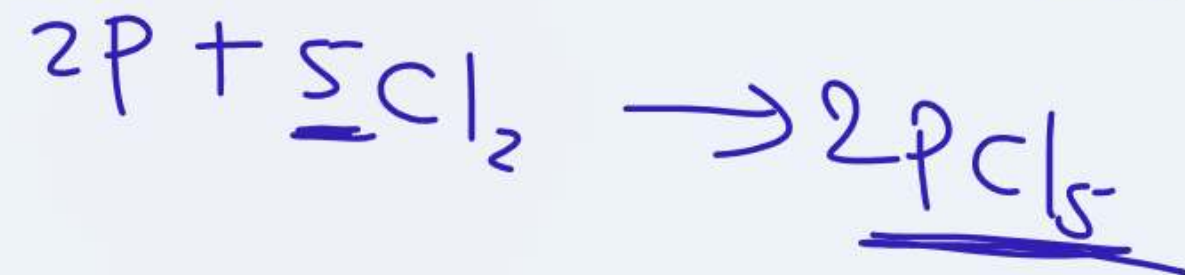
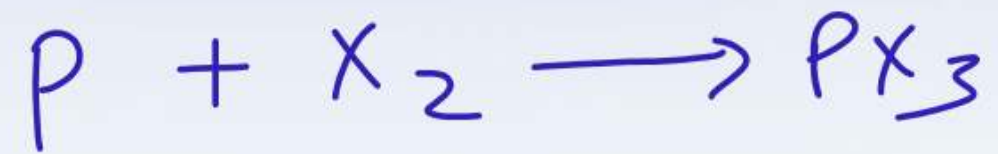


M.V.V.I

\* धातु के साथ अभि०



अधातु के साथ क्रिया



ऑक्सीअम्ल

HOF

HOCl

HOBr

HOI

ऑक्सीकारक

हाइपोहैलस  
अम्ल