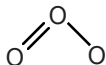


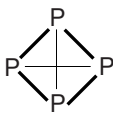
ΣΤΟΙΧΕΙΑ



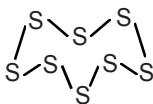
Οζον (γων. Διαταξη)
Χρήση τετραεδ. Οξυγόνου



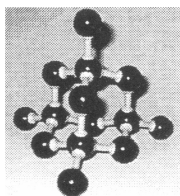
Φώσφορος (άστρος P)



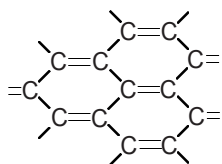
Θείο S_8
Χρήση 2 οπών



Άνθρακας
Διαμάντι



Γραφίτης



Επίπεδο εξαγωνικό δίκτυο

Υδρίδια

Υδρίδιο του Νατρίου (ιονικό)
 $Na \bullet \bullet H$

Υδρίδιο του Μαγνησίου
 $H-Mg-H$

Υδροχλώριο
 $H-Cl$

Νερό
(γωνιακό)
 $H-O-H$

Αμμωνία
(πυραμιδική)
 $H-N-H$

Μεθάνιο
(τετραεδρικό)
 $H-C-H$

Υδροθείο
 $H-S-H$

Υδροφώσφορος (γωνιακό)
 $H-P-H$

Υδρίδιο του Πυρπίτιου
 $H-Si-H$

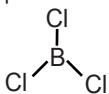
Αλκαλαλογονίδια
χλωρίδια και φθορίδια

Χλωριούχο Νάτριο (ιονικό)
 $Na^+ Cl^-$

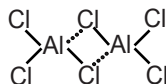
Χλωριούχο ασβέστιο (ιονικό)
 $Ca^{2+} Cl_2^-$

Χλωριούχο Βηρύλλιο
Μεταλ. Γραμ. Αξονας 6 οπών
 $Cl-Be-Cl$

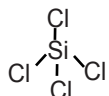
Τριχλωριούχο Βόριο
Χρήση επίπεδου ατόμου 3 οπών



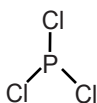
Χλωριούχο αργίλιο
Χρήση μετάλλου 4 οπών
Χρήση αλογόνου 4 οπών.



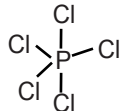
Τετραχλωριούχο Πυρίτιο
Χρήση μετάλλου 4 οπών.



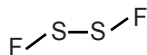
Τριχλωριούχος φώσφορος
Χρήση τριγ. επίπεδ. 5 οπών



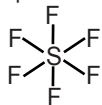
Πενταχλωριούχος φώσφορος
τριγωνική διπυραμίδα



Διφθοριούχο θείο
Χρήση θείου 2 οπών



Εξαφθοριούχο Θείου
Χρήση Θείου 6 οπών.



Οξειδία και Υδροξειδία
Μετάλλων

Οξείδιο του Νατρίου
 $Na \bullet \bullet O \bullet \bullet Na$

Υδροξείδιο του Νατρίου
 $Na \dots O-H$

Οξείδιο του Ασβεστίου
 $Ca^{2+} O^{2-}$

Υδροξείδιο του Ασβεστίου
 $Ca^{2+} \left\{ \begin{array}{l} O-H^- \\ O-H^- \end{array} \right.$

Οξείδιο του Αλουμινίου
 $O=Al-O-Al=O$

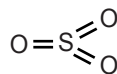
Υδροξείδιο του Αλουμινίου
 $H-O \dots Al^{3+} \left\{ \begin{array}{l} O-H^- \\ O-H^- \end{array} \right.$

Μη-Μεταλλικά Οξειδία
Και οξέα

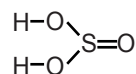
Διοξείδιο του Άνθρακα
 $O=C=O$

Άνθρακικό Οξύ
 $H-O-C=O$

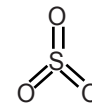
Διοξείδιο του Θείου
Χρήση θείου 6 οπών



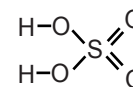
Θειούχο οξύ
Χρήση θείου 4 οπών



Τριοξείδιο του θείου
Τριγων. επίπεδ. Χρήση θείου 6 οπών

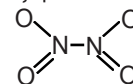


Θειικό Οξύ
Χρήση θείου 6 οπών

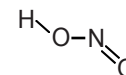


Τετραοξείδιο του διαζώτου
Επίπεδο Μόριο

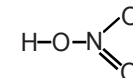
Χρήση Αζώτου 4 οπών
2 οξυγόνων 1 οπής
2 οξυγόνων 2 οπών



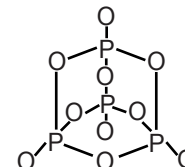
Νιτρώδες Οξύ
Επίπεδο Μόριο
Χρήση Αζώτου 4 οπών.



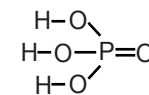
Νιτρικό Οξύ
Νιτρική Ομάδα τριγων. επίπεδη
Χρήση Αζώτου 4 οπών



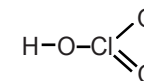
Δεκαοξείδιο του τετραφωσφόρου
Χρήση Φώσφορου 4 οπών.



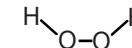
Φωσφορικό Οξύ
Χρήση φώσφορου 4 οπών



Χλωρικό Οξύ
Χρήση χλωρίου 4 οπών



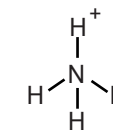
Υπεροξείδιο του Υδρογόνου
Μή επίπεδο μόριο



Ιόν Οξωνίου
Χρήση τετραεδ. Οξυγόνου



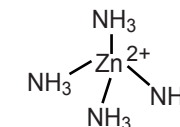
Ιόν Αμμωνίου
Χρήση τετραεδ. Αζώτου



Πολύπλοκα μεταλλικά Ιόντα

Αμμωνιούχος Ψευδάργυρος
Τετραεδρικός

Χρήση αζώτου 4 οπών
Χρήση μετάλλου 4 οπών



Ένυδρος Χαλκός
Τετραγωνικός επίπεδος
Χρήση μετάλλου 6 οπών
Χρήση Οξυγόνου 4 οπών για νερό

