

## Questions with Answer Keys

MathonGo

## Q1 (20 July 2021 Shift 1)

Chemical nature of the nitrogen oxide compound obtained from a reaction of concentrated nitric acid and

$P_4O_{10}$  (in 4 : 1 ratio) is :

(1) acidic

(2) basic

(3) amphoteric

(4) neutral

## Q2 (22 July 2021 Shift 1)

Which one of the following group-15 hydride is the strongest reducing agent ?

(1)  $AsH_3$

(2)  $BiH_3$

(3)  $PH_3$

(4)  $SbH_3$

## Q3 (27 July 2021 Shift 1)

The product obtained from the electrolytic oxidation of acidified sulphate solutions, is :

(1)  $HSO_4^-$

(2)  $HO_3SOOSO_3H$

(3)  $HO_2SOSO_2H$

(4)  $HO_3SOSO_3H$

## Q4 (27 July 2021 Shift 2)

Number of Cl = O bonds in chlorous acid, chloric

acid and perchloric acid respectively are:

(1) 3,1 and 1

(2) 4,1 and 0



Questions with Answer Keys

MathonGo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

# Answer Key

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

**Q1 (1)**

**Q2 (2)**

**Q3 (2)**

**Q4 (3)**

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

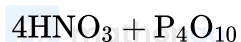
#MathBoleTohMathonGo

www.mathongo.com

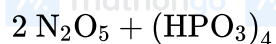
## Hints and Solutions

MathonGo

Q1



↓

Ans.  $\text{N}_2\text{O}_5$  is acidic in nature.

Q2

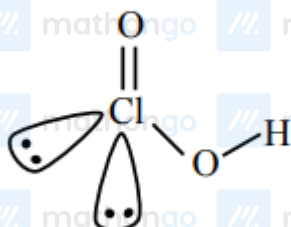
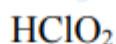
Among 15<sup>th</sup> group hydrides,  $\text{BiH}_3$  is strongest reducing agent.

Q3

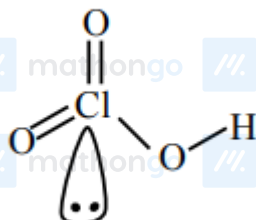
Electrolysis of concentrated solution of acidified sulphate solution yields  $\text{H}_2$  &  $\text{S}_2\text{O}_8$ 

Q4

Number of Cl = O bonds



Chlorous acid



Chloric acid

Hints and Solutions

MathonGo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// HClO<sub>4</sub> // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo



/// Perchloric acid // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// 3 // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

/// mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo // mathongo

#MathBoleTohMathonGo