



KHAN GLOBAL STUDIES

The Most Trusted Learning Platform

SSC GD FOUNDATION 2024 -25

Bilingual



GYAN SIR



⇒ Nitric acid.

⇒ इसका use fertilizers में होता है

⇒ इसका use TNT, TNB, TNG तथा TNP के निर्माण में होता है

TNT → Tri Nitro Toluene

TNG → Tri Nitro Glycerene { Nobel's oil }

TNB → Tri Nitro Benzene.

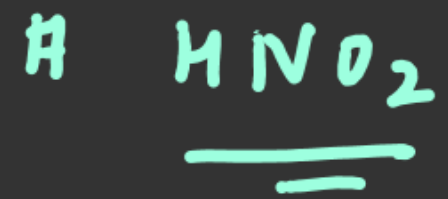
TNP → Tri Nitro Phenol { Picric acid }

⇒ 1st explosive

Dynamite

⇒ इसका आविष्कार

Alfred Nobel ने किया था।



⇒ Nitrous acid.

⇒ इसका use Flash photography में होता है।



⇒ Ammonium chloride.

⇒ नौसादर

⇒ इसका use अपूर के निर्माण में, तरपुड के निर्माण में होता है।

⇒ इसका use electrolysis में होता है।

↳ Phosphorus (P) 15

⇒ इसको Lavoisier ने खोजा।

⇒ इसके दो Allotrope हैं:-

1) white/yellow Phosphorus

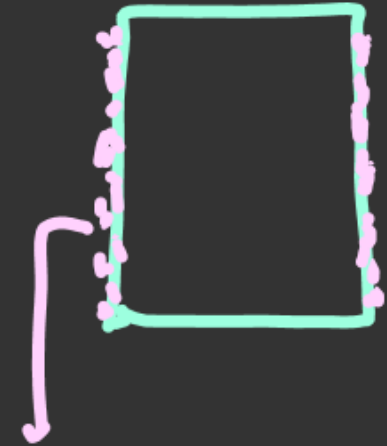
= इसमें स्फुरदीप्ति का गुण पाया जाता है।

⇒ ये Room temp. पर स्वतः जलने लगता है।

= इसे पानी में डुबोकर रखा जाता है।

27 Red phosphorus

= ಸಹಜವಾಗಿ match box ನಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ



Red phosphorus
+
Powdered glass



= Antimony trisulphide

+ Potassium chlorate + Sulphur
+ white phosphorus.

Compound of Phosphorus.-

PH_3

⇒ Phosphene

⇒ इसका Smell सड़ी हुई मछली की तरह होता है

⇒ इसका use Holme's Signal में होता है

Holme's Signal :- Ship (जहाज) को signal देना ।

Oxygen (O) 8, 16

(m)

⇒ इसकी Joseph Prinsley ने खोजा,

⇒ हमारे body में सबसे ज्यादा मात्रा में Present element है

⇒ ग्रुपिंग (Earth metal) में सबसे ज्यादा मात्रा में मिलने वाला तत्व है

⇒ ये खुद नहीं जलती है लेकिन जलने में सहायक होती है

⇒ कृत्रिम रक्त में H₂O तथा O₂ का मिश्रण use होता है (O: H₂ - 1:4)

Sulphur (गंधक) 16, 32

⇒ Rubber के Vulcanisation में Sulphur का use होता है

⇒ प्लाज तथा लैसून में गंधक Sulphur के कारण होता है

⇒ Protein में 4-10 Sulphur मिलता है

Compound of Sulphur { Sulphur के यौगिक }

1. > $\boxed{SO_2}$ ⇒ Sulphur dioxide
⇒ Acid Rain के लिए Responsible.

2. > H_2SO_4

3. > H_2SO_3

4. > H_2S { Hydrogen Sulphide }

Fluorine (F) 9

⇒ इसकी खोज Moirand ने की।

⇒ यह सबसे ज्यादा विद्युत्प्रणालमक तत्व है।

⇒ यह Halogen में सबसे ज्यादा क्रियाशील तत्व है।

HF :- Hydrofluoric acid

- इसका जल भाँच पर लिखने में होता है।

Chlorine (Cl) 17, 35.5

⇒ इसको Shchaly ने 1774 में खोजा।

⇒ ये हवा से 2.5 गुणा भारी होता है।

⇒ इसका use लुत्तों का रंग उड़ाने में होता है।

⇒ इसका use water को Purify करने में होता है।

⇒ इसका use bleaching agent के रूप में होता है।

⇒ इसका use bleaching powder के निर्माण में होता है।

⇒ इसका use chloroform के निर्माण में होता है।
(CHCl_3)

⇒ इसका use Pyrene ($\text{C}_{14}\text{H}_{10}$) के निर्माण में होता है

↓

• Carbon tetrachloride.

• इसका use Fire extinguisher में होता है

⇒ इसका use DDT के निर्माण में होता है

↓

“Dichloro diphenyl tri chloro ethane”

⇒ इसका use ऑसु गैस के निर्माण में होता है

Chloropicrin (CCl_3NO_2)

Bromine (Br) 35, 80
↓

⇒ यह wine colour का liquid है

⇒ इसे Belshazz ने खोजा।

⇒ यह एक मात्र द्रव अधातु है

⇒ यह starch paper को yellow कर देता है

Compound 1. > AgBr

2. > KBr -- Potassium Bromide.

- इसका use Sleeping drugs में होता है

Iodine (I) 53, 127

⇒ Iodine का use अंश के
उत्पादन की बट्टी में होता है

⇒ Tincture of Iodine

⇒ ये Purple colour का होता है

Iodine + Ethyl Alcohol
(C_2H_5OH)

⇒ यह एक sublimate material है

इसका use पाव को साफ करने
में होता है

⇒ इसमें metallic lusture होता है

⇒ I-131 का use Thyroid gland के cancer के इलाज में
होता है

⇒ Iodine युक्त नमक में Potassium Iodide का use होता है

⇒ Frog के tadpole के डेवलपमेंट को बढ़ाने में Iodine help करता है

⇒ इसका use Iodoform के निर्माण में होता है (Iodoform :- CHI_3)



KHAN GLOBAL STUDIES

The Most Trusted Learning Platform

THANKS FOR WATCHING

