.....

Matter

6. Deposition निक्षेपण

गैस gas ——(ठण्डा cold)——→ ठोस solid.

ex- ओला, पाला frost

→ Melting गलनबिंदु

Solid ——(गर्म)——→ Liquid.

→ Freezing जमाव बिन्दु

Liquid ——(ठण्डा)——→ solid.

→ ऊर्ध्वपातन sublimation

Solid ⟶ Gas.

→ Deposition निक्षेपण

Gas ⟶ ठोस

→ एक दूसरे के विपरीत होते है।

पदार्थ की रासायनिक अवस्था

Chemical states.

⇓

1. शुद्ध अवस्था Pure state. → ex. 1. Element तत्व 2. Compounds यौगिक

2. + अशुद्ध अवस्था Impure state.

⇓

ex. मिश्रण mixture

.....

Element:- तत्व

⇓

→ शब्द दिया - राबर्ट बोयल [यौगिक compound के बारे में बताया]

→ पदार्थ का मूलकण main particle of matter.

→ रसायनिक विधियो द्वारा अलग नही किया जा सकता है।
Can not seprated by chemical method.

→ समान प्रकार के परमाणु मिलकर तत्वो का निर्माण करते है।
Similar Atoms mixed together formed element.

→ कुल संख्या : 118.

Ex- $O_2 \Rightarrow O+O$

$H_2 \Rightarrow H+H$

NA ⇒ इसे अलग नही कर सकते।

Al ⇒ इसे अलग नही कर सकते।

Au ⇒ इसें अलग नही कर सकते।

Ag ⇒ इसे अलग नही कर सकते।

Copounds यौगिक :-

जब दो या अधिक तत्व एक निश्चित अनुपात मे जुड़ते है तो यौगिक का निर्माण होता है।

When 2 or more elements mixed in a fixed Ratio they formed compounds.

.....

$H_2 + O \longrightarrow H_2O$

2 : 1

⇓
यौगिक

$NA + Cl \longrightarrow NaCl$

नमक
(यौगिक)

$N_2 + 2H \longrightarrow NH_3$ ✗

$N_2 + 3H_2 \longrightarrow 2NH_3$ ✓

2 : 6

HCl, H_2SO_4, Mn, Ne, HNO_3

⇓ ⇓ ⇓ ⇓ ⇓

Compound Compound elements element compound.

→ Compounds यौगिक :–

1. इनके गुणधर्म अपने अवयवों से अलग होता है।
   properties of compounds are different from its.
   Reactant → $H_2 + O \longrightarrow H_2O$ (compound)
2. यौगिकों को अलग किया जा सकता है।
   Can Separately.

Ex $H_2O \longrightarrow H_2 + O$

electrolysis

वैद्युत अपघटन