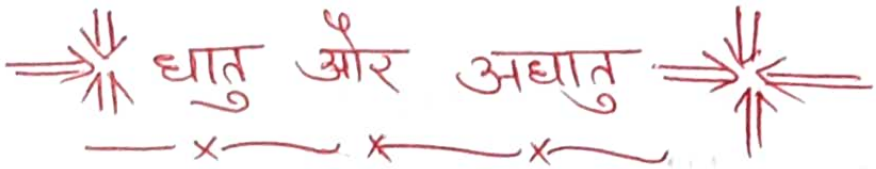
.....



3. सोडियम कार्बोनेट (Sodium Carbonate)

Na_2CO_3

उपयोग :- जल की स्थाई कठोरता दुर करने मे, कपडे से ग्रीस व चिकनाई दुर करने मे, काँच, साबुन, बोरेक्स, कॉस्टिक सोडा, जल कांच, पेंट के निर्माण में, पेट्रोलियम के सुद्धिकरण में, वस्त्र उद्योग के अभिकर्मक के रूप में तथा प्रयोगशाला में अभिकृमक के रूप मे किया जाता है

4. ग्लाबर साल्ट या सोडियम सल्फेट (Glauber Salt or Sodium Sulphate) ($Na_2SO_4 \cdot 10H_2O$)

उपयोग- जल, ग्लास, कागज, दवा तथा अपमार्जक बनाने मे किया जाता है। सोडियम सल्फाइट के निर्माण में तथा निर्जलीकरण के रूप मे भी प्रयुक्त किया जाता है।

.....

5. सोडियम थायोसल्फेट (Sodium thisoulphate)

$Na_2S_2O_3 \cdot 5H_2O$

* इसे हाइपो (HYPO) कहा जाता है।

उपयोग – इसका उपयोग फोटोग्राफी में फिल्म के स्थाईकरण में (यह अनअपघटित सिल्वर ब्रोमाइड को विलयशील सिल्वर थायोसल्फेट लवण के रूप मे कर देता है.

6. माइक्रोकास्मिक लवण (microcosmic salt)

$Na(NH_4)HPO_4 \cdot 4H_2O$

उपयोग – लवण विश्लेषण मे माइक्रोकास्मिक लवण मनका परीक्षण मे किया जाता है।
↳ "धातुओ का निष्कासन"

* Mg मेग्नीशियम :–

↳ योगिक compounds 1. $Mg(OH)_2$
मेग्नेशियम हाइड्रोक्साइड
⇓
उपनाम – milk of megnisia
मेग्नीशिया का दुधिया

उपयोग (use):–
प्रतिअम्ल बनाने मे Antacids.
पदस्तावर के रूप मे अपशीर्ण, अम्लीय जल को उदासीन करने मे, डेन्डर्फ के रूप मे, चूसने वाली गोलिया और कैप्सूल बनाने मे किया जाता है।

.....

Note:- कैप्सूल का खोल स्टार्च का बना होता है।

2. $MgSO_4$ मेग्नीशियम सल्फेट :-

सल्फ्युरिक अम्ल के निर्माण मे उत्प्रेरक के रूप में (फ्लेटिनीकृत $MgSO_4$, सिरेमिक, सीमेंट तथा माचिस के निर्माण में तथा अग्निरोधी वस्त्र बनाने मे, दस्त्वार दवा के रूप मे, चमडा उद्योग, रंगाई मे रंगबन्धक के रूप मे किया जाता है।

3. मैग्नीशियम कार्बोनेट (magnesium Carbonate)

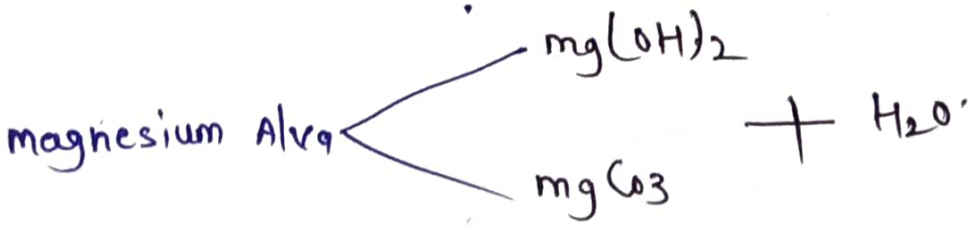
($MgCO_3$.)

→ इसका उपयोग मेग्नीशियम एल्वा मे दवा के रूप में तथा प्रतिअम्ल के रूप मे किया जाता है।

4. मैग्नेशियम एल्वा (magnesium Alva) :-

$mg(OH)_2$ $2MgCO_3 \cdot 3H_2O$

उपयोग- यह एक प्रतिअम्ल है, जो मानव अमास्य से अम्लता दुर करने की औषधि के रूप मे प्रयुक्त किया जाता है, इसका उपयोग दांतो मे अपघर्षक के रूप मे (दन्त मंजन मे) तथा प्रसाधन सामग्री मे भी किया जाता है।



.....

उपधातु metalloids :—

वे तत्व जो धातु व अधातु दोनों के गुण प्रदर्शित करते हैं। elements that show properties of Both mental & non-metals.

Ex — बोरॉन, सिलिकॉन, जर्मेनियम,

⇒ ये ठोस होते हैं, परन्तु भंगुर होते हैं।

these are solid but Brittle

धातु ⟷ भंगुर (अधातु)

गुण – उपधातु

⇒ विद्युत की अर्द्धचालक होती हैं।

these are semiconductor of electricity.

उच्च तापमान पर → सुचालक

निम्न तापमान पर → कुचालक

उपधातुओं का use:- सोलर पेनेल में Solar pennal,

↳[सिलिकान]

→ कम्प्यूटर सर्किट बनाने में