

★ Hydrogen க/பி கெட்டியான

★ நீர்மநீர் திரவநீர்மநீர் திரவநீர்மநீர்

Liquid nitrogen.

★ Ice திரவநீர்மநீர் திரவநீர்மநீர் திரவநீர்மநீர்

Liquid ammonia

★ நீர்மநீர் ethyl alcohol + water

(95.6%) (4.4%)

★ திரவ (2) திரவ திரவநீர்மநீர் 100% ethanal

★ திரவநீர்மநீர் திரவநீர்மநீர் 25% ethyl alcohol
75% petrol

★ திரவநீர்மநீர் திரவ திரவநீர்மநீர் திரவநீர்மநீர்

Formaldehyde - கெட்டியான

★ திரவநீர்மநீர் திரவ திரவநீர்மநீர் திரவநீர்மநீர்

formalin

★ நீர்மநீர் திரவநீர்மநீர் (திரவநீர்) - potassium hydroxide KOH

★ திரவநீர்மநீர் திரவநீர்மநீர் - Sodium hydroxide NaOH

★ திரவநீர்மநீர் திரவநீர்மநீர் திரவநீர்மநீர் திரவநீர்மநீர்

திரவநீர்மநீர் திரவநீர்மநீர் Sheelae

★ திரவநீர்மநீர் திரவநீர்மநீர் திரவநீர்மநீர் திரவநீர்மநீர்

↳ திரவநீர்மநீர் திரவநீர்மநீர்

திரவநீர்மநீர் திரவநீர்மநீர்

திரவநீர்மநீர் திரவநீர்மநீர்

★ திரவநீர்மநீர் திரவநீர்மநீர் Calcium phosphate.

- * சிவப்பி பானியூன் தயாரிக்க உதவித்து Jodine
- * நெயர் பானியூன் - உணவின் திணிப்பு மூலம்
- * கந்தகம் சயடு திணிப்பு சாண திணிப்புதான் - அளவளவு.
- * கந்தகம்: பிரித்தெடுக்கும் மூலம் சிவப்பி மூலம் மூலம் மூலம்
- * Sulfa drugs - கந்தகம்
- * Quick silver - Mercury
↳ தாது சிவப்பி
- * கரிசூர் உணர் சிவப்பி மூலம் உணர் தூர்
உணர் மூலம் திணிப்பு மூலம்
- Ethylene Glycol
- * உணர் மூலம் உணர் மூலம் திணிப்பு மூலம் Glycerol
- * உணர் மூலம் மூலம் மூலம் திணிப்பு மூலம் உணர் மூலம்
மூலம் மூலம் மூலம்
- * கரிசூர் - USE மூலம் உணர் மூலம்
(D₂O) - திணிப்பு மூலம் மூலம் மூலம்
- * திணிப்பு மூலம் மூலம் மூலம் மூலம் மூலம்
- * உணர் மூலம் - மூலம் - மூலம்
- * Na₂CO₃ - மூலம் - மூலம்
- * மூலம் மூலம் - Na₂CO₃
- * மூலம் மூலம் மூலம் மூலம் மூலம்

* திரவ நிலை உலோகம் - Hg

* கடினமான நிலை - கரி

* லேசிய கரிசு - லீண்டை - Aluminium oxide

* மிகக் கரிசு தன்மை உடைய திரவ - உலோகம்

* உலோகத்தின் திரவ - Fe.

* மீட்டல் - ferro manganese

* Al - திரவ உலோகத்தின் - கரிசு கரிசு

* திரவ உலோகம் திரவ 4/4 திரவ -

Liquid - N-Gain

* Fe கரிசு திரவ திரவ 4/4 திரவ - திரவ

* கரிசு திரவ - H - 74%

Fe - 25%

others - 1%

* திரவ திரவ திரவ திரவ திரவ 4/4

திரவ திரவ - ~~Fe~~ SO₂

* கரிசு திரவ திரவ திரவ - Hg SO₄

* திரவ திரவ திரவ திரவ - Al.

* திரவ திரவ திரவ திரவ - கரிசு

* திரவ திரவ திரவ திரவ திரவ - Hg

* திரவ திரவ திரவ திரவ திரவ

e⁻ கரிசு திரவ திரவ திரவ

* திரவ Pb - திரவ திரவ

திரவ

* யாழ்ப்பாணம் கிணர்ச்சி இயக்கம் - கிணர்ச்சி

H_2SO_4

* இது கிணர்ச்சி இயக்கம் இயக்கம்

* இது கிணர்ச்சி இயக்கம் இயக்கம்

உணர்ச்சி - U_2O_5

* இது கிணர்ச்சி இயக்கம் இயக்கம் - இயக்கம்

* இது கிணர்ச்சி இயக்கம் இயக்கம்

* இது கிணர்ச்சி இயக்கம் இயக்கம் - SO_2

* இது கிணர்ச்சி இயக்கம் இயக்கம் - இது கிணர்ச்சி இயக்கம்

* இது கிணர்ச்சி இயக்கம் இயக்கம் - SO_2

* இது கிணர்ச்சி இயக்கம் இயக்கம் - Al_2O_3

* இது கிணர்ச்சி இயக்கம் இயக்கம் - SO_2

* இது கிணர்ச்சி இயக்கம் இயக்கம் - SO_2

உணர்ச்சி

* இது கிணர்ச்சி இயக்கம் இயக்கம் - SO_2

* இது கிணர்ச்சி இயக்கம் இயக்கம் - SO_2

உணர்ச்சி

* இது கிணர்ச்சி இயக்கம் இயக்கம் - SO_2

இது - cellulose ketate

* இது கிணர்ச்சி இயக்கம் இயக்கம் - SO_2

இது - SO_2

* இது கிணர்ச்சி இயக்கம் இயக்கம் - SO_2

இது கிணர்ச்சி இயக்கம்

* C_2H_5COOH - C_2H_5CHO - C_2H_5OH

* Glucose + Fructose $\xrightarrow{\text{alcohol}}$

* Lactic acid + ... $\xrightarrow{\text{alcohol}}$...

eg: Locker handle.

eg: Locker handle.

* PET - poly Ethylene terephthalate

* ... + ... \rightarrow ...

* CMC - Carboxy methyl cellulose

* ... - ...

* ... - ...

Nucleic Acid.

* ... - flavivirus.

* Vit. A ...

X - ...

- B/A - ... (1893)

- B/A - ...

- X - ...

- Zns, Bapty ...

...

சூன்யம் உள்ள அட்டவணை

* 1st சூன்யம் உள்ள அட்டவணை (D/L) - Lanthanide - 1817 - split 6

* 2nd - actinide - 1837 - split by 8

* (D.F) சூன்யம் உள்ள அட்டவணைகளில் தரகை -
 எலக்ட்ரான்கள்

1869 - ஜார்ஜ் மெண்டிலீவ் தயாரிப்பு

உள்ளேயே உள்ளது

* 3rd தரகை உள்ள அட்டவணைகளில் தரகை - 1912 -
 எலக்ட்ரான்கள்

7 - தொகை =

18 - தொகை 1)

* 1st தொகை - 2 தொகைகள் - H, He

2, 8 - 8 elements

4, 5 - 18

6 - 32

7 - 19

105 elements.

* 1st தொகை தொகை - 1st தொகை

* 2nd தொகை " - 2nd தொகை

* 3rd தொகை தொகை - 3rd தொகை

உள்ளேயே உள்ள அட்டவணை

1 - தொகை

3 - தொகை

p = "

d = "

S- முதல் தரவரிசை - IA, IIA

* IA → Li, Na, K, Rb, Cs, Fr.

* IIA → Alkali (metals) elements.

- IA - இது அமைதியான தனிமங்கள் - kept under the oil

- IIA - கரிமம் கனிமம்.

கரிமம் - இது கரிமத்தின் கனிமங்களாகும்.

IIA - Ca, Mg, Sr, Ba, Ra

P- முதல் தரவரிசை:

III	IV	V	VI	VII
B	C	N	O	F

* IIIA - VIIA

* IIA - கரிமம் தனிமம்

IIIA - கரிமம் "

IVA - N "

VIA - "

VIIA - கரிமம்

* VIIA - F, Cl, Br, I, At.

↓
அவற்றில் கரிமம்

* இது அமைதியான தனிமங்கள் - F

* கரிமம் கரிமம் கரிமம் " - At.

* இது கரிமம் கரிமம் கரிமம் - Ba

- * F - நேரில் காணப்படும் தனிமம்
- d - வலது கையிலே காணப்படும்
- I - கரிமம்.

* There is no definite colour for - radio active elements.

கதிர்வீச்சு தனிமங்கள் - கரிமங்களாகவே காணப்படும்.

d - நேரில் காணப்படும்

- IB - IIB & VIII
- கரிம தனிமம்

கரிமம் - S & P நேரில் காணப்படும் தனிமங்களில்.

- left - metals (கரிமம் - தனிமம்)
- Right - non-metals (கரிமம் - தனிமம்)

- Eg: Fe, Au, Ag, Cu, Mn, Pt.

F - நேரில் காணப்படும்

- It kept separately in periodic table
- 2-nd கரிம தனிமம்
- Artificial radio active elements are here
- Man made elements from man made elements are here.