



KHAN GLOBAL STUDIES

The Most Trusted Learning Platform

SSC GD FOUNDATION 2024 -25

Bilingual



GYAN SIR

plasma state

प्लाज्मा अवस्था

⇒ यह पदार्थ की चौथी अवस्था है

⇒ इसकी खोज William Crookes ने की। (1879)

⇒ इसका Temp. 20000°C तक हो सकता है

⇒ इसे किसी निर्वात tube जिसमें Inert gas fill है उसमें
current को flow कराकर उत्पन्न किया जाता है

⇒ सूर्य तथा नारों में यही अवस्था मिलती है।

⇒ ये हमारे Atmosphere में Naturally नहीं मिलती हैं।

उदाहरण :-

ex:- 1.) Tube light

2.) Neon lamp.

3.) Advertisement Board;

4.) Lightning (विजली का झुल्ला)

+ + + + +

- - - - -

(+)
(-)

SPARK ज्वाला

By - Cyan Sir

BEC

⇒ Bose Einstein Condensate

बौस आइंस्टीन संघनित अवस्था।

⇒ इसे S.N. Bose तथा Einstein ने खोजा।

⇒ जब किसी पदार्थ का ताप एवं दाब अत्यंत कम कर दिया जाए तो यह अवस्था उत्पन्न होता है।

ex:- Superconductors (अतिचालक)

CHANGES IN MATTER

पदार्थ में परिवर्तन
=

(1) PHYSICAL CHANGE :-

भौतिक परिवर्तन
=

⇒ ऐसा change जो पदार्थ के भौतिक गुणों जैसे

Shape, Size, Colour आ भौतिक अवस्था में परिवर्तन

आए।
⇒ ये generally Reversible होता है

⇒ इसमें गार में कोई परिवर्तन नहीं होता है

⇒ इसमें कोई नया पदार्थ नहीं मिलता है

⇒ यह एक Fast Process है

४. > Bubble का

जमना / बंद होना।

१. > काँच का टूटना

ex:-

१. > बर्फ का पिघलना (Melting of Ice)

२. > पानी का जमना (Freezing of water)

३. > जल का जलवाष्प में बदलना

४. > जल का उर्ध्वपातन ५. > लकड़ी को काटना

६. > पेपर को
मोड़ना / फारना

७. > मोम का
पिघलना

CHEMICAL CHANGE { रासायनिक परिवर्तन }
=

⇒ यह एक Slow Process है

⇒ इसमें पदार्थ के रासायनिक संघटन या रासायनिक गुण में परिवर्तन होता है

⇒ ये Generally Irreversible होते हैं

⇒ इसमें भार में change होता है

⇒ इसमें नया पदार्थ बनता है

⇒ इसमें Colour change हो सकता है

⇒ इसमें taste change हो सकता है

ex:- 1.7 રૂપ જા દરી મેં વદલના ।

2.7 ભીરે પર બંગ ભગના

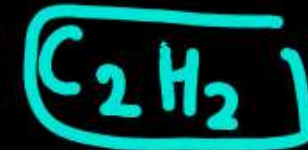
3.7 ખર્જો જા પઠના

4.7 ઝીખન જા પપના

5.7 ઝીખન જા પઠના

6.7 મોમલગી જા પલના

7.7 ઝીપલા જા પલના ।



↓

Acetylene

પ્રસીદીભિન



↓

Calcium
oxide

(Quick
lime)

8.7 ગાગલ જા બળના

9.7 ભજરી જા બળના

10.7 ભલ / સૅબી જા સફના

11.7 શારાલ જા લનના

4 लोहे पर जंग लगाना { Rusting of Iron }
=

⇒ Oxygen तथा नमी को जरूरत होती है

Anthracite

⇒ पहले इसका भार बढ़ता है फिर घटता है

= जंग (Rust) :- Fe_2O_3

= लोहे को जंग से बचाने के लिए उस पर ZnCl_2 को
एक परत चढ़ाई है जिसे Galvanisation (जस्तीकरण) कहते हैं

• Vulcanisation (दासीकरण)
=

⇒ Rubber में hard करने का Process

⇒ Rubber में sulphur मिलाया जाता
है



KHAN GLOBAL STUDIES

The Most Trusted Learning Platform

THANKS FOR WATCHING

