

WELCOME

TO Adda247

APP FEATURES



Download Now
Adda247 APP



Premium Study Material



Current Affairs



Job Alerts



Daily Quizzes



Subject-wise Quizzes



Magazines



Power Capsule



Notes & Articles



Videos

1. लोहे को कठोर और मजबूत बनाने के लिए निम्न में से क्या मिलाया जाता है?

- (a) जस्ता
- (b) ताँबा
- (c) कार्बन**
- (d) सोडियम

$Fe \rightarrow Zn$
जस्तीकरण / यशदलेपन

1. Which of the following is added to iron to make it hard and strong?

- (a) zinc
- (b) copper
- (c) carbon** $\Rightarrow C \Rightarrow 6$
- (d) sodium

$Fe + Zn$

$Fe \Rightarrow 26$
↓
~~हेमेटाइट~~
Hematite
Ore / अमरक

Gold \Rightarrow Au \Rightarrow 79

धातु
Metal

Sheet
चादर

2. धातुओं का वह गुण जिसके कारण उन्हें चपटा किया जा सकता है, उसे आघातवर्द्धनीयता कहा जाता है, इनमें से कौन सा आघातवर्द्धनीयता का उदाहरण नहीं है?

(a) लीथियम फॉयल \Rightarrow Li \Rightarrow 3

(b) इण्डियम पत्रों

(c) स्वर्णपत्र ✓

(d) चाँदी फॉयल

रसफोर्ड वैज्ञानिक प्रयोग में \Rightarrow Gold foil

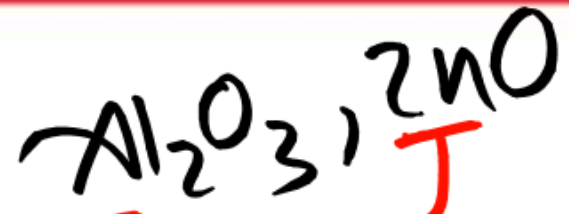
2. The property of metals due to which they can be flattened is called malleability, which of the following is not an example of malleability?

(a) Lithium foil

(b) indium foil

(c) gold foil

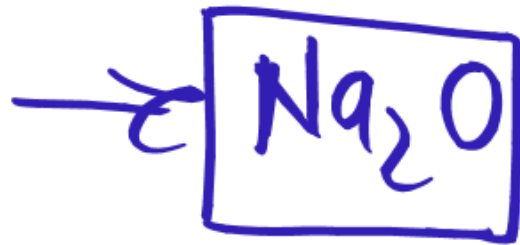
(d) silver foil



उभयधर्मी
Amphoteric

Metal + Oxides

धातुओं + ऑक्साइड



क्षारीय / Alkaline / Basic

3. धातुओं के ऑक्साइड आमतौर पर होते हैं।

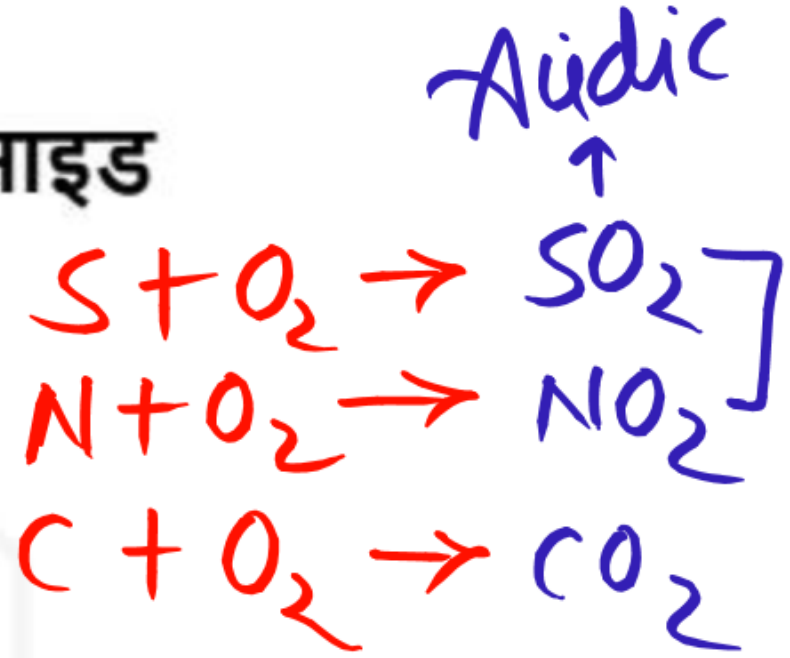
- (a) बेसिक
- (b) कम प्रतिक्रियाशील उभयधर्मी ऑक्साइड
- (c) उदासीन
- (d) अम्लीय

3. Oxides of metals are usually

- (a) Basic
- (b) less reactive amphoteric oxide
- (c) indifferent
- (d) acidic

Metal
↓
 O_2
↓
Alkaline

Non-Metal
↓
 O_2
↓
Acidic / अम्लीय



4. एक धातु के उस गुण को क्या कहा जाता है, जिससे उसकी सतह चमकदार होती है?

- (a) आघातवर्द्धनीयता
- (b) कठोरता
- (c) तन्यता

(d) धात्विक चमक

मुक्त e^- के कारण
 due to free e^-

4. What is the property of a metal that makes its surface shiny?

- (a) Vulnerability
- (b) hardness
- (c) tensile

(d) metallic luster

चमकीली अधातु
 Shiny Non-Metal \Rightarrow Iodine
 आयोडीन

Gold / Au
 ↑
 खींच कर तार
 ←
 में बदलने का गुण

↓
 Wire

□ →
 Wire

5. सौर पैनल में निम्न में से कौन सी धातु प्रयुक्त होती है?

(a) गोल्ड

(b) सिलिकॉन $\Rightarrow Si \Rightarrow 14$

(c) सिल्वर

(d) कॉपर

Semi-conductor

5. Which of the following metals is used in solar panels?

(a) Gold

(b) Silicon

(c) Silver

(d) Copper

Solar Energy (सौर ऊर्जा)



Chemical Energy (रासायनिक ऊर्जा)

6. धातु आघातवर्द्धनीय और कोमल होती है क्योंकि: ^(तय)

(a) परमाणु घनिष्ट समूह बनाते हैं।

(b) धातु चमक सकती है।

(c) धातु के परमाणुओं की परतें एक-दूसरे पर फिसल सकती हैं।

(d) धातु ध्वनि उत्पन्न करते हैं।

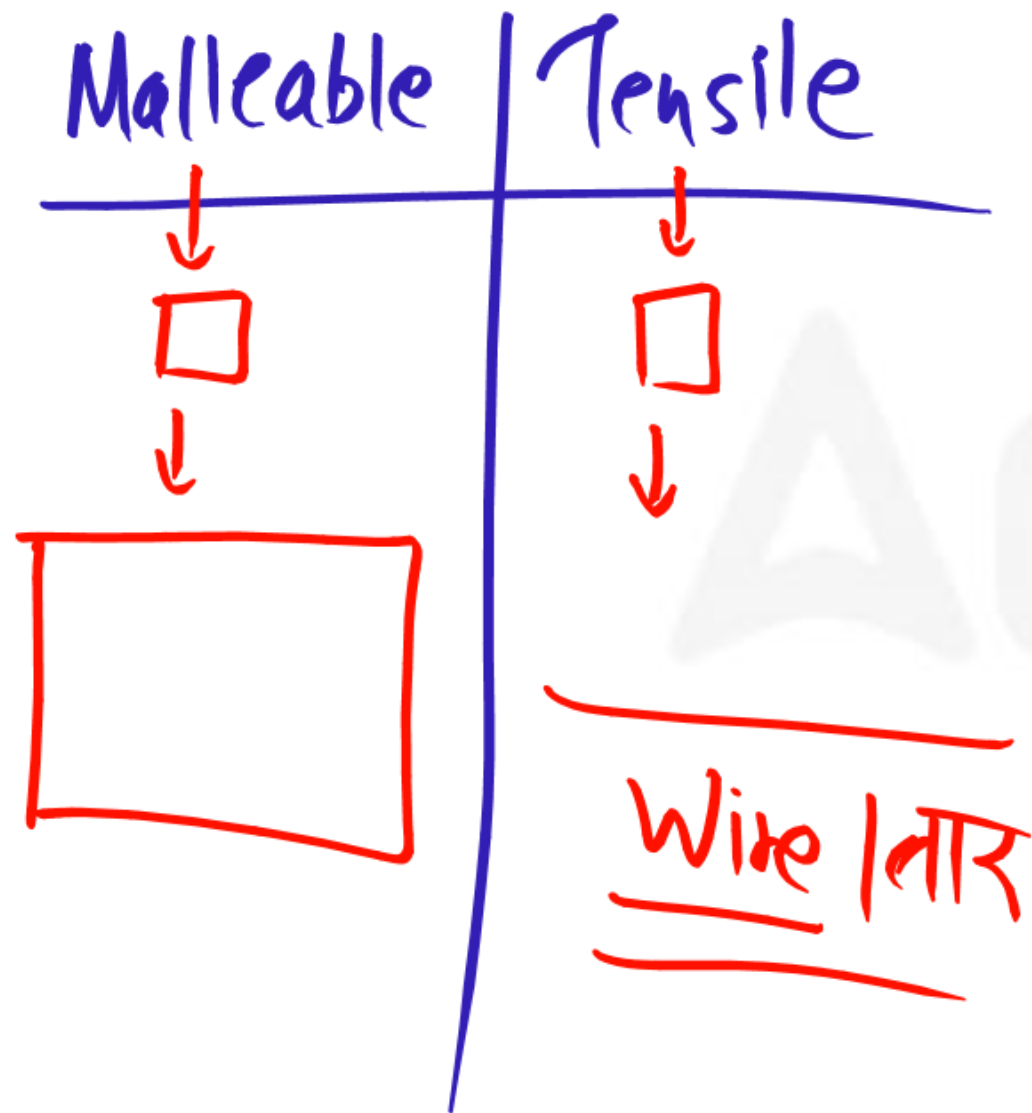
6. Metals are malleable and ductile because:

(a) Atoms form close groups.

(b) Metal can shine.

(c) The layers of metal atoms can slide over each other.

(d) Metals produce sound.



धातु / Metal
↓
Room Temp
Liquid

7. अधातु कक्षीय ताप पर तरल होती है।

- ← (a) पारा
(b) ब्रोमीन
(d) सल्फर
(c) कैल्शियम

7. Non-metals are liquid at Room temperature.

- (a) mercury
(b) Bromine
(d) Sulfur
(c) calcium

Br ⇒ 35

8. रोग पैदा करने वाले सूक्ष्मजीवों को नष्ट करने और दूध की वैद्यता को बढ़ाने के लिए किस प्रक्रिया का उपयोग किया जाता

- (a) पाश्चुरीकरण → लुई पाश्चर → Father of Modern Microbiology
- (b) हाइड्रोजनीकरण
- (c) संक्षेपन
- (d) वाष्पीकरण

म^१ का पुऽन ←

8. Which process is used to destroy disease causing microorganisms and increase the Valatability of milk?

- (a) pasteurization
- (b) Hydrogenation
- (c) condensation
- (d) evaporation

Unsaturated (असंतृप्त)
↓
Saturated (संतृप्त)

तेल → डालडा
oil → fat

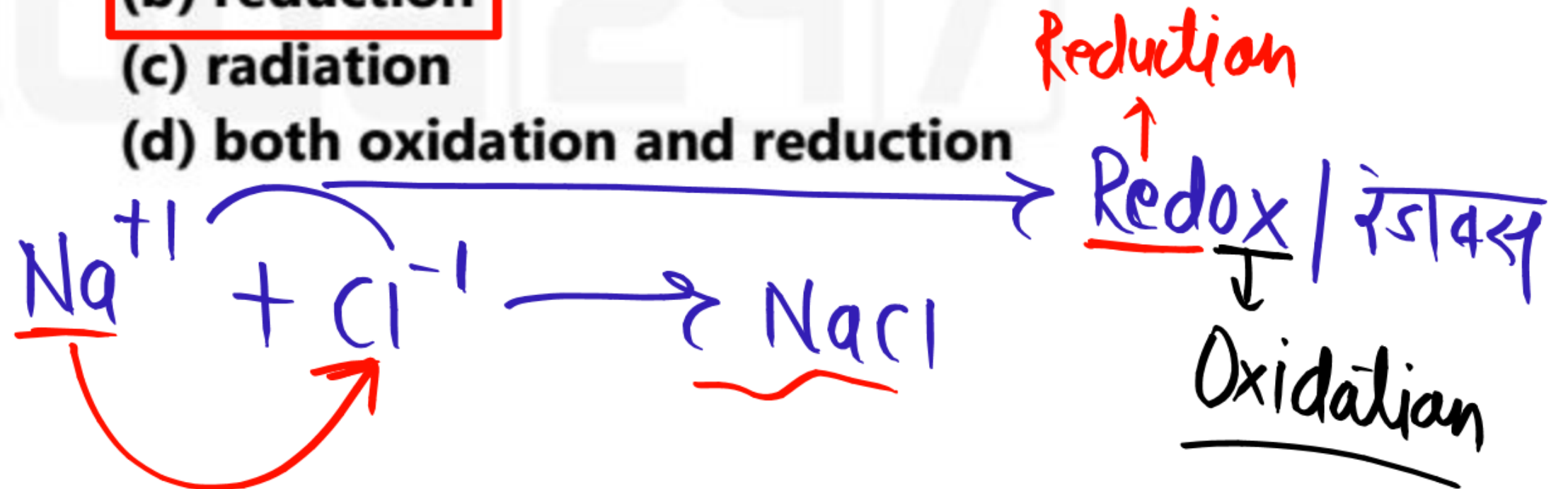
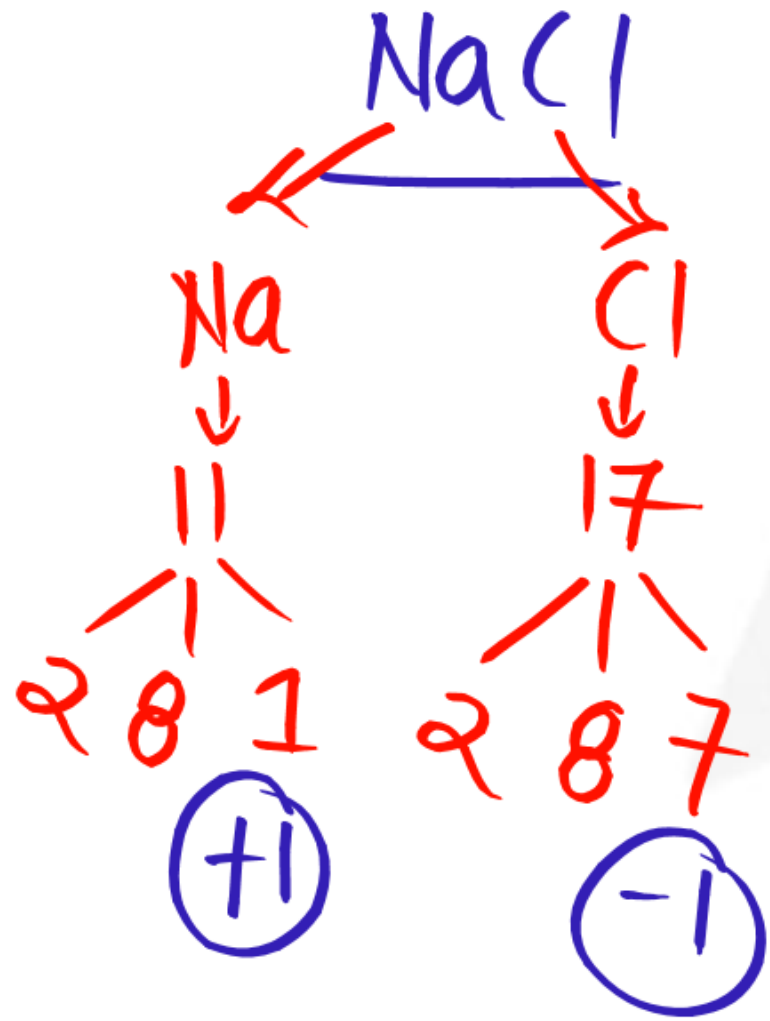
↓ संघनन → भाप → रूव
vapour → liquid

9. इलेक्ट्रॉन को प्राप्त करने की प्रक्रिया को कहते है।

- (a) ऑक्सीकरण \rightarrow e^- को हान / Donate e^-
- (b) अपचयन \rightarrow e^- को ग्रहण / Gain of e^-**
- (c) विकिरण
- (d) ऑक्सीकरण तथा अपचयन दोनों

9. The process of gaining electrons is called

- (a) Oxidation
- (b) reduction**
- (c) radiation
- (d) both oxidation and reduction



10. इलेक्ट्रॉन प्रदान करने की प्रक्रिया को कहते हैं।

F^- , Cl^- ←

(a) ऑक्सीकरण $\Rightarrow +ve \rightarrow Na^+, Ca^{++}$

(b) अपचयन $\rightarrow -ve$

(c) विकिरण

(d) ऑक्सीकरण तथा अपचयन दोनों

10. The process of providing electrons is called.

(a) Oxidation

(b) reduction

(c) radiation \rightarrow Heat (इष्मा) \rightarrow वायु में संचरित
Transmitted at Air

(d) both oxidation and reduction

Heat \rightarrow Solid

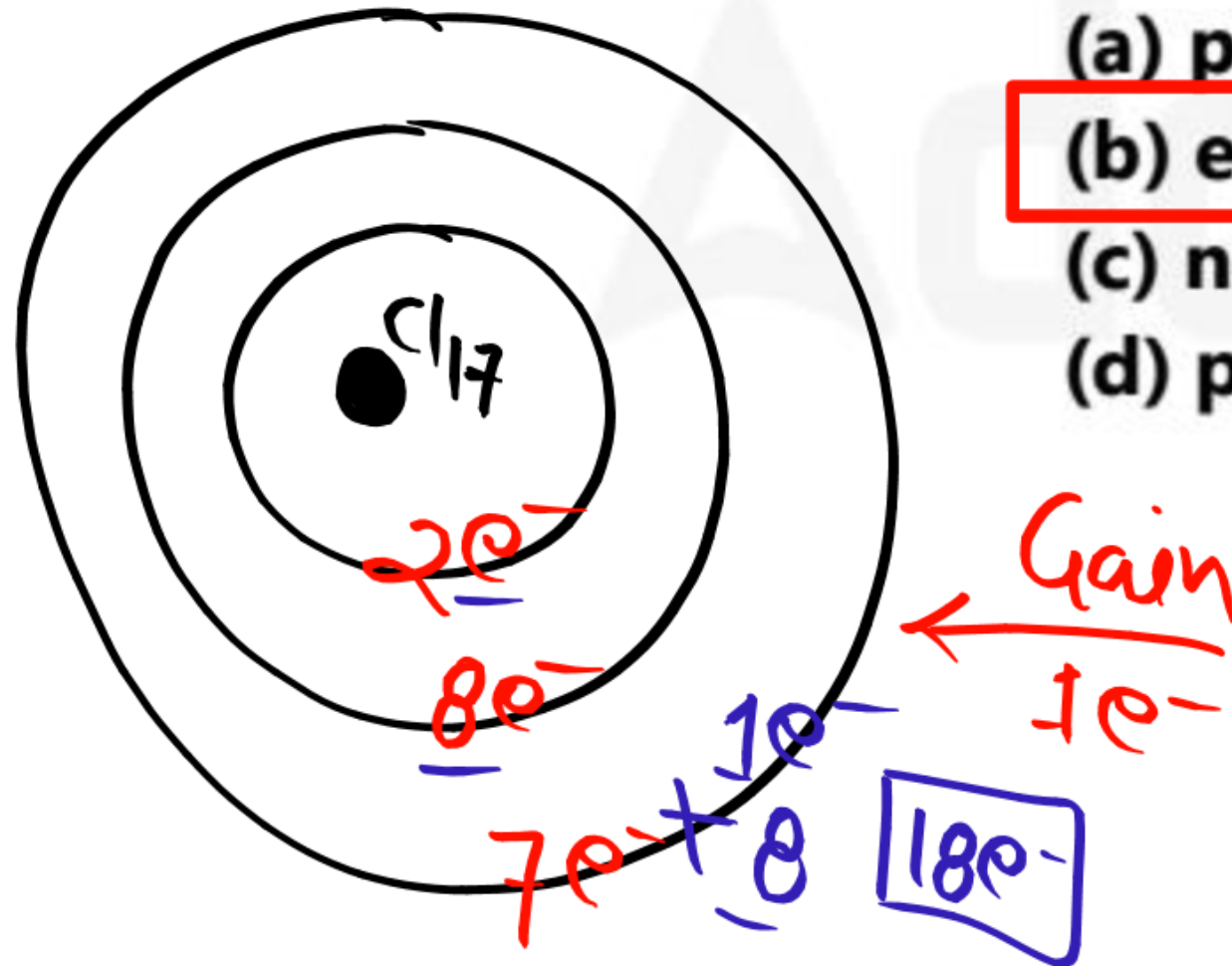
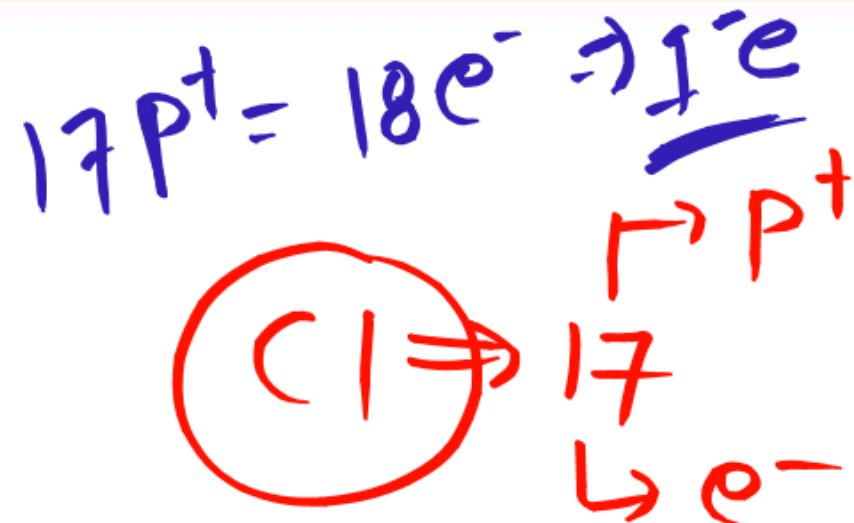


Conduction

Heat \rightarrow liquid



Convection



11. ऋणायन द्वारा बनते हैं।

- (a) इलेक्ट्रॉन प्रदान
- (b) इलेक्ट्रॉन प्राप्ति**
- (c) न्यूट्रॉन प्राप्ति
- (d) न्यूट्रॉन प्रदान

11. are formed by anion.

- (a) providing electrons
- (b) electron gain**
- (c) neutron capture
- (d) provide neutrons



12. इस्पात और लोहे को जंग से बचाने के लिए ..की एक पतली परत से उसके ऊपर कोटिंग करने की विधि गैल्वनीकरण कहलाती है-

(a) जस्ते

(b) तांबे

(c) मैग्नीशियम

(d) एल्युमीनियम

12. The method of coating steel and iron with a thin layer of .. to protect it from rust is called galvanization.

(a) Zinc

(c) Magnesium

(b) copper

(d) aluminum

(Cu) 29 ←
Mg = 12 ←
Al = 13 ←

Electroplating

Metal + Metal layers

13. जब लोहे में जंग लग जाता है तो उसका भार

(a) घट जाता है

(b) बढ़ जाता है

(c) वही रहता है

(d) पहले बढ़ता है और फिर घटता है

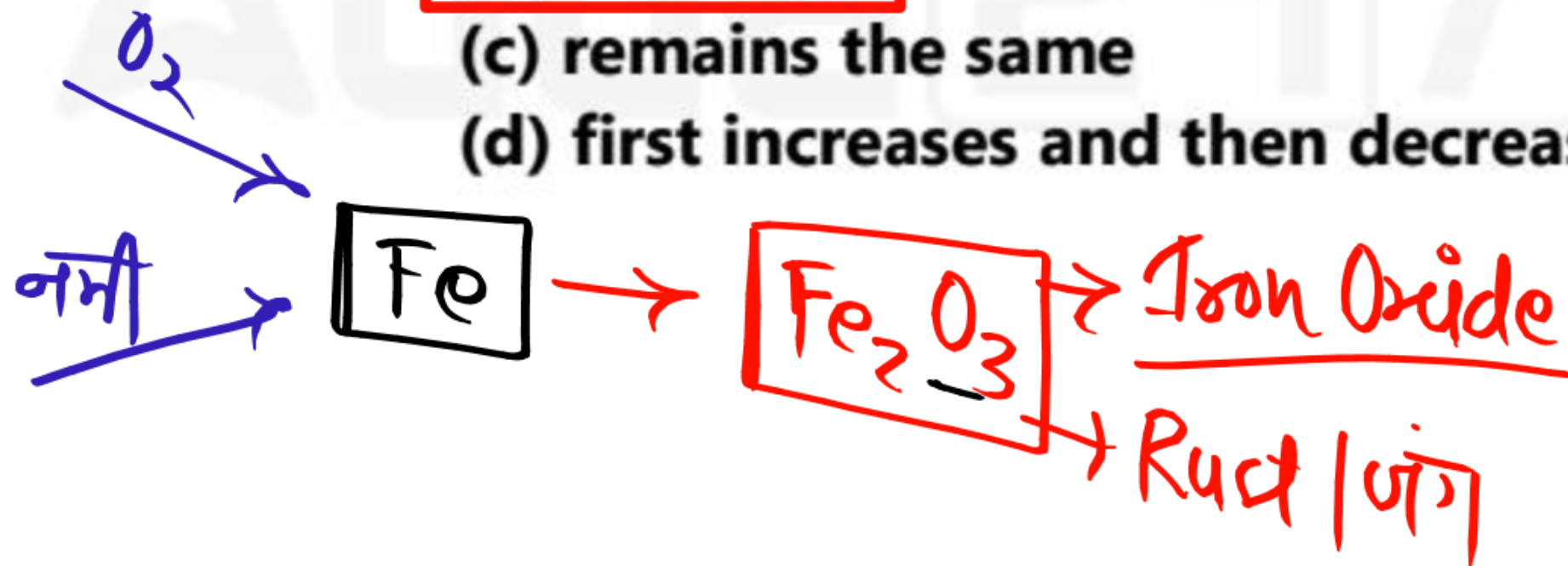
13. When iron gets rusted, its weight

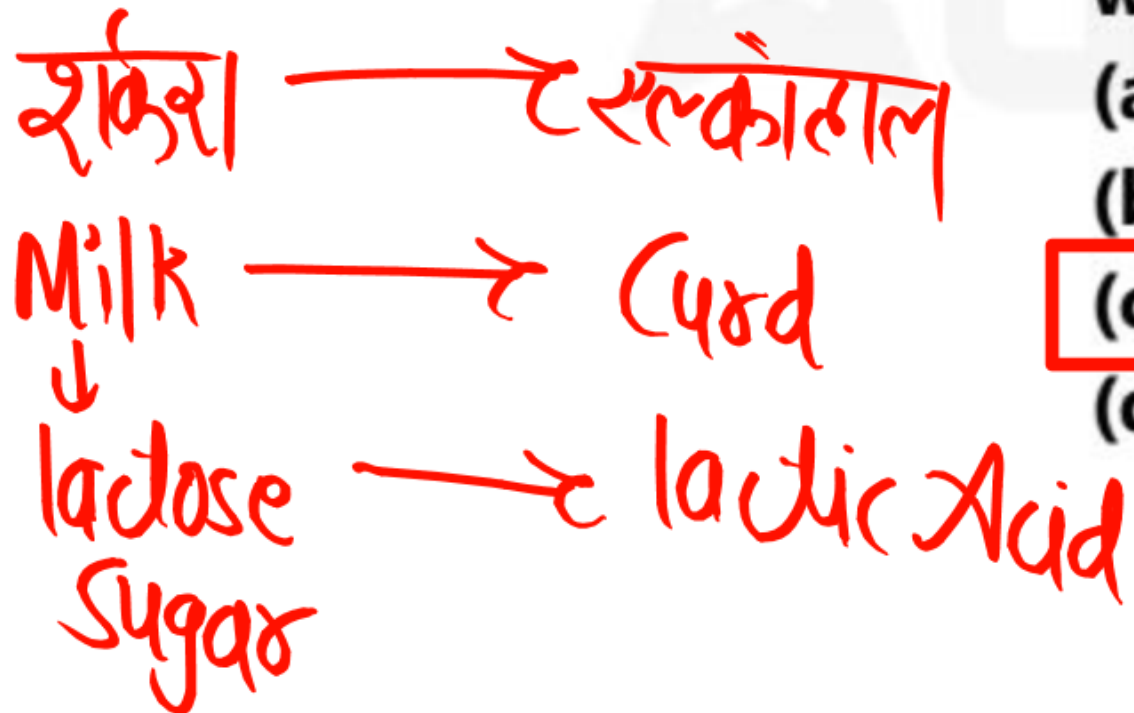
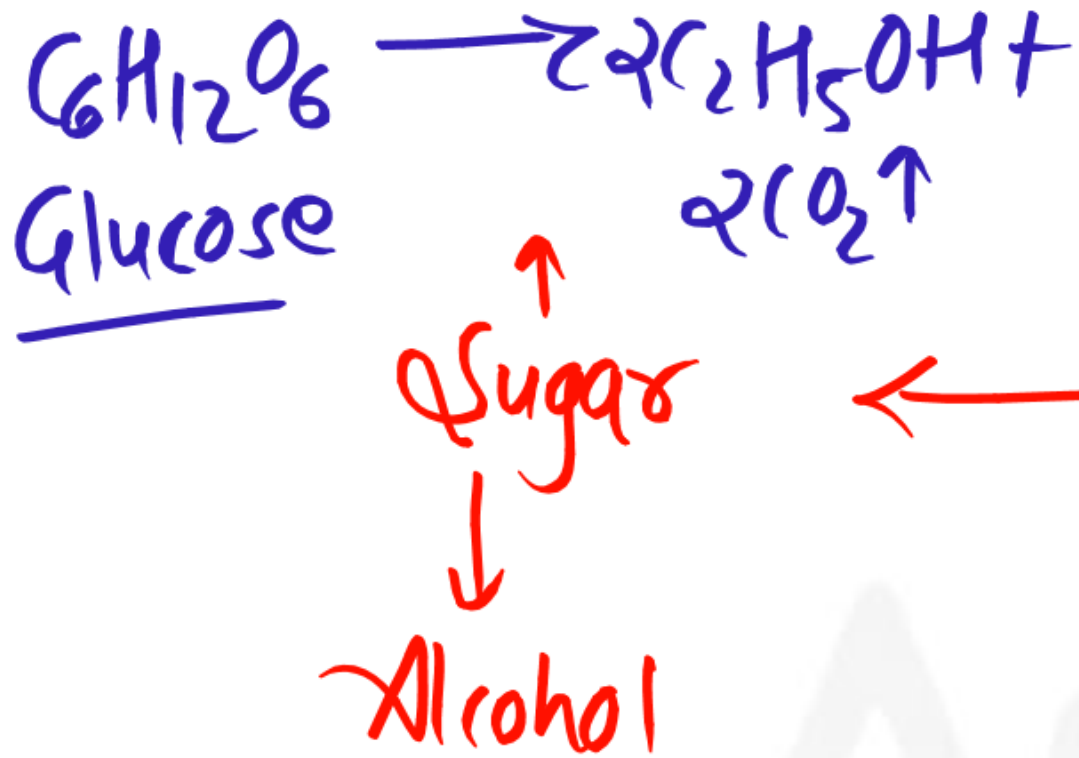
(a) decreases

(b) increases

(c) remains the same

(d) first increases and then decreases





14. तेल और वसायुक्त भोजन, अब अधिक समय तक रखा जाता है, तो किस प्रक्रिया के कारण इसके स्वाद और गंध में बदलाव होता है?

- (a) प्रतिस्थान (सब्सिट्यूशन)
- (b) किण्वन (फर्मन्टेशन)
- (c) विकृत गंधिता (रॅसीडीटी)**
- (d) अपघटन (सड़न)

चिया के पेंकेट में \Rightarrow Cold Gas
 (N)
 Gas

14. Oil and fatty food, the longer it is kept, then what process causes change in its taste and smell?

- (a) Substitution
- (b) Fermentation
- (c) Disordered odor (R.C.D.T.)**
- (d) decomposition

15. लोहा अयस्क से लोहा विनिर्मित करने की प्रक्रिया को क्या कहते हैं ?

(a) ऑक्सीकरण

(b) अपचयन

(c) विद्युत अपघटन

(d) प्रभाजी आसवन

15. What is the process of manufacturing iron from iron ore called?

(a) Oxidation

(b) reduction

(c) electrolysis

(d) Fractional Distillation

Blast furnace
वाल्पा भट्टी
↓
Reduction

NH_3 (Ammonia) → लोहा विधि
↓
हिरे डेयुर्न

हेमेटाइट अयस्क / Ore