



શ્રી વંદનમ્ એજ્યુકેશન એન્ડ ચેરીટેબલ ટ્રસ્ટ સંચાલિત
શ્રી વસિષ્ઠ વિદ્યાલય

મુ. પો. વાવ, ને. હા. નં.-48, કામરેજ, જિ. સુરત.

ઉત્તરવહી

યુનિટ ગરીમા-1 પરીક્ષા - 2020-21

નામ : અમૃતા હર્ષિત પ્રધાનભાઈ

ધોરણ : 10

વર્ગ : D

વિષય : વિજ્ઞાન

તારીખ : 04/07/2020

મુખ્ય ઉત્તરવહી

પુરવહી

કુલ

1

+

1

=

2

નિરીક્ષકની સહી :

પરીક્ષકની સહી :

વિભાગ / પ્રશ્ન	ગુણ	મેળવેલ ગુણ
OMR		
1		24
2		18
3		18
4		20
5		
કુલ		80

પરીક્ષાલક્ષી સૂચન : જરૂર હોય તેટલી જ પુરવહી લેવી.
અહીંથી જવાબ લખવાનું શરૂ કરવું

V. Govel

વિભાગ - A

1. (C) → અક્ષર ✓

2. (C) → 1 મિનિટ અગાઉ ✓

3. (C) → + 20 cm ✓

4. (D) → સોષણ ✓

5. (D) → અંબા ✓

6. (C) → અગાઉ ✓



શ્રી વંદનમ્ એજ્યુકેશન એન્ડ ચેરીટેબલ ટ્રસ્ટ સંચાલિત

શ્રી વસિષ્ઠ વિદ્યાલય

મુ. પો. વાવ, ને. હા. નં.-48, કામરેજ, જિ. સુરત.

49

બેઠક નંબર

ઉત્તરવહી

યુનિટ ચોથી-1 પરીક્ષા - 2020-21

નામ : અમંદારા હર્ષિલ રવિભાઈ

ધોરણ : 10 વર્ગ : D

વિષય : વિજ્ઞાન તારીખ : 04/07/2020

મુખ્ય ઉત્તરવહી	પુરવહી	કુલ
1	+	1 = 2

નિરીક્ષકની સહી :

પરીક્ષકની સહી :

વિભાગ / પ્રશ્ન	ગુણ	મેળવેલ ગુણ
OMR		
1		24
2		18
3		18
4		20
5		
કુલ		80

પરીક્ષાલંકી સૂચન : જરૂર હોય તેટલી જ પુરવહી લેવી.
અહીંથી જવાબ લખવાનું શરૂ કરવું

V. Govel

વિભાગ - A

1. (c) → અક્ષર ✓
2. (c) → 1 મિનિટ અનંત ✓
3. (c) → + 20 cm ✓
4. (d) → કોચાળ ✓
5. (d) → અંબાની ✓
6. (c) → અનંત ✓

$$\boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} = \boxed{}$$

* ગામલી-જગ્યા

૭. ત્રિસરુ માં નફરિયનાં રંગે માટલી ફોરા છે. ✓

૮. જોહિરાએ હાઈડ્રોલસાઈડ પાનાપદા આરેની જોર-આપણી ગદ્યલિખે
જ્યોતોડ પર સમોરિન લાગુ મુવત શારા છે. ✓

૯. જ્યોતોડની આરેમાની આને લગુને લક્ષ્મીયેન્ડ પર મુવતો લેજું ગતિવિધે
ગાગા તે જ સ્થાને આરે છે. ✓

૧૦. જોરી ઉંમરની રેમીય લાકિમની આંગણમાં એરામાની ફોરા આને
લક્ષ્મીયેન્ડ પાની મરા છે. આ આકારની ગતિવિધિને એમિસો
અસોચીરા નહીં કહે છે. → મરાડ :- ઓતિરા ✓

૧૧. લક્ષ્મીયેન્ડ ઉચ્ચાશીપક ગતિરા છે. ✓

૧૨. અજુરની આંગણમાં લગુને ગતિવિધે એરામા ગાગા આર છે. ✓

* પારાં કે પોરાં ગાગાવાં.

૧૩. દિવાલમાન ગતિરામાં પો ગતિરાવાં લગર આરાઓની આપા-મો રાની
ફોરા છે. → પાજું-✓ ✓

૧૪. પોરાજું પા મુવત ૭ ફરમાં આપું ફોરા છે. → પોરું-× ✓

- [illegible]

પ્રશ્ન
પેટા પ્રશ્ન
ક્રમાંક

	+		+		+		+		=	
--	---	--	---	--	---	--	---	--	---	--

૧

ભોક્ષકો શિક્ષકો.

૨૧.

દ્વિતીય ચોસક ક્ષતર → (b) તીક ✓

૨૨.

તૃતીય ચોસક ક્ષતર → (c) ફેકકો ✓

૨૩.

જૈવિક શિક્ષકો → (b) વનસ્પતિ અને પ્રાણીઓ ✓

૨૪.

અનૈવિક શિક્ષકો → (c) લાવમાન, પરમાદ અને હવા ✓

+

+

+

+

=

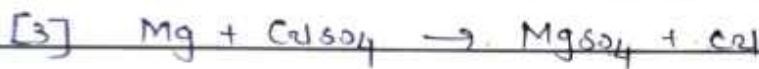
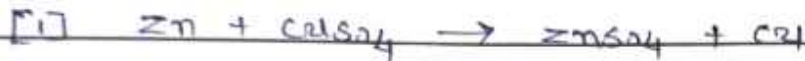
વિભાગ - B

25.

→

જે પ્રક્રિયામાં તાપુ ક્રિયાશીલ તત્વો વ્યોહા ક્રિયાશીલ તત્વને તેના સંયોજનોની દુર કરે છે તેને વિસ્થાપનની પ્રક્રિયા કહે છે.

ઉદા:-



→

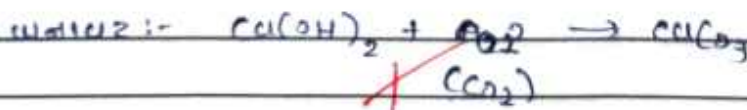
આથી, તાપુ ક્રિયાશીલ તત્વ વ્યોહા ક્રિયાશીલ તત્વને તેના સંયોજનોની દુર કરે છે. આટલે તે વિસ્થાપનની પ્રક્રિયા છે.

26.

→

સિમેન્ટની માનકાષ્ટમાં કૅલ્શિયમ કાર્બોનેટ ($CaCO_3$) હાજર છે.

ઉ



$$\boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} = \boxed{}$$

૨૭.

→ જો પદાર્થ ચોક્કસ માત્ર બેઈજની ફાળે ચોત્તાની વાંસ દુધ કરે તો તેવા પદાર્થને દાઢોજિરો કુરુપ થઈ શકે છે.

૨૮

દાઢોજિરો કુરુપ તરીકે વર્ગીકરણ થઈ શકે, ફાળે, લાવેલાં તેમ જ સમાવેશ થાય છે.

૨૯.

→ પ્રસારિત વ્યંતર (v) માત્ર વસ્તુ વ્યંતર (r) માત્ર કેન્દ્રસંખ્યા (f) ની વચ્ચે સંબંધ દર્શાવતા સૂત્રને સૂત્ર કુરુપ થઈ શકે છે.

→

સૂત્રના સૂત્રનું ગાણિતિક સ્વરૂપ :-

$$\frac{1}{v} - \frac{1}{r} = \frac{1}{f}$$

૨

જ્યાં, v = પ્રસારિત વ્યંતર

r = વસ્તુનું વ્યંતર

f = કેન્દ્રસંખ્યા

$$\square + \square + \square + \square + \square = \square$$

→ वं संशोधकों को स्वीकृति प्राप्त करने के लिए वे अपने शोधों को प्रकाशित करने के लिए प्रोत्साहित किए जाते हैं।

ऑक्सीकरण की प्रक्रिया :- NiCl_2 , Ni_2SO_4 , Ni(OH)_2

સાંદ્રિતાની મીઠી વાર્તા:- Nani, Keli

मैग्नेशियमका क्षार-परिवार:- Mg, Ca, Sr, Ba

பாக்கிதீசு முடிபெயர்

ਅਮਰਿੰਦਰ ਪ੍ਰਸਾਦ

→	ଦିଅଁ ମାଣ୍ଡୁଳୀ ଶିଖରୀଣୀ ଶରୀର ଲାଣି ଅନ୍ତରୀକ୍ଷା ଶିଖରୀଣୀ ଅନ୍ତରୀକ୍ଷା ଶି ଶିଖରୀଣୀ ଶରୀର ଦିଅଁ ମାଣ୍ଡୁଳୀ ଶିଖରୀଣୀ ଶରୀର ଦିଅଁ ମାଣ୍ଡୁଳୀ ଶି ଶିଖରୀଣୀ ଶରୀର ଦିଅଁ ମାଣ୍ଡୁଳୀ ଶି ଶିଖରୀଣୀ ଶରୀର ଦିଅଁ ମାଣ୍ଡୁଳୀ ଶି	ଦିଅଁ ମାଣ୍ଡୁଳୀ ଶିଖରୀଣୀ ଶରୀର ଲାଣି ଅନ୍ତରୀକ୍ଷା ଶିଖରୀଣୀ ଅନ୍ତରୀକ୍ଷା ଶି ଶିଖରୀଣୀ ଶରୀର ଦିଅଁ ମାଣ୍ଡୁଳୀ ଶିଖରୀଣୀ ଶରୀର ଦିଅଁ ମାଣ୍ଡୁଳୀ ଶି ଶିଖରୀଣୀ ଶରୀର ଦିଅଁ ମାଣ୍ଡୁଳୀ ଶି ଶିଖରୀଣୀ ଶରୀର ଦିଅଁ ମାଣ୍ଡୁଳୀ ଶି
---	---	---

→ સોં પડ્યા પછી જોઈ શકાય છે. સોં પડ્યા પછી જોઈ શકાય નથી.

$$\boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} = \boxed{}$$

→

તે ઊંચું હોય છે.

→ તે ઓછું હોય છે.

→

બાહ્યોળ કારોમાં અને બાહ્યોળ લેન્સ દ્વારા તે મોટી થાય છે.

→ બાહ્યોળ કારોમાં અને આંતરોળ લેન્સ દ્વારા મોટી થાય છે.

92.

→

સમતલ કારોના ત્રે વચ્ચેના પ્રતિબિંબની પાસિયતો નીચે મુજબ છે:-

(1)

તેમાં કંઈકેઈ આવાસી પ્રતિબિંબ મળે છે.

(2)

તે કંઈકેઈ ઓછું હોય છે.

(3)

તેમાં પ્રતિબિંબનું ચરિત્રાંગ વસ્તુના ચરિત્રાંગ જેટલું જ હોય છે.

(4)

તેમાં વાળુ ઊંચાઈની હોય છે.

(5)

જમણી વાળુ મુકેલી વસ્તુ સાથે વાળુ ફેરવાય છે અને સાથે વાળુ મુકેલી વસ્તુ જમણી વાળુ ફેરવાય છે.

93.

→

જવાબ:- જ્યારે સમુદાય અને તેમની કાર્ય સંબંધોના ભૌતિક ગુણધર્મોની આંતરક્રિયાથી વચ્ચેના સંતર્ભ નિયમનસંત્ર કહે છે.

$$\boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} = \boxed{}$$

૪

વિશેષતાઓ :-

[૧]

નિવસનતંત્રમાં વહવાં માનું કે ઓટું હોઈ શકે છે.

[૨]

નિવસનતંત્રમાં ~~સફાઈ~~ સમુદાયો તેમની મારો કોંવેનયેન્સા ભૌતિક ગર્ભાવધાન માટે ચોક્કસ આંતર કુટુંબ કરે છે.

૨

[૩]

નિવસનતંત્રમાં ^{સમુદાયો} ચોક્કસ કાર્ય કરે છે અને વિશિષ્ટ પેદાશો પામે છે.

[૪]

હરેક નિવસનતંત્ર બીજા નિવસનતંત્રમાં ભળી શકે છે.

૩૫.

→

હકી અને ગારા ફળો એસિડિયતાનો ગુણ પામે છે.

→

એ તેમની ભાંગ્યા તેમજ ચિત્તવના ઘોસાણમાં રાખવામાં આવે છે તો તે ઝેરી ગર્ભાવધાન પામે છે.

૨

→

જે રાગાણી કારીર મારે ફાનિયમક છે.

→

માટે, હકી અને ગારા ફળોની ભાંગ્યા તેમજ ચિત્તવના ઘોસાણમાં એ રાખવા એકરિયો.

પ્રશ્ન
પેડા વપ
કરો

$$\boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} = \boxed{}$$

31

→ એસિડ અને બેઝનાં આણીમાં સિદ્ધ કરતાં તેનાં આણીમાંનાં આણી
સંખ્યાં એકમાત્રનાં ઘણાં વારાં છે તેનાં એકમાત્રનાં ગુણો ૩૬ છે.

Ex:

આ HNO₃ અને NH₄OH ને જોઈ જાણીમાં તેનાં આણીમાંનાં આણી
માં જોઈ તેનાં આણીમાં ઘણાં વારાં છે. આવાં આણી ૩૬ એકમાત્રનાં
એકમાત્રનાં આણી ૩૬ છે.

36

→ જો આણીમાં એસિડ અને બેઝ વચ્ચે આણી ૩૬ નો આણી
જોઈ છે. તો તેનાં આણીમાં મર્યાદા - ૩૬ નો આણી ૩૬ છે.

Ex:



32

→

જ્યોતિષશાસ્ત્રમાં સમયની ગણતરી કરતાં માનવામાં આવે છે

$$P = \frac{1}{f}$$

$$f = \frac{1}{P}$$

$$P = \frac{1}{f}$$

$$P = 0.25 \text{ m}$$

તો તેનાં એકમાત્રનાં ૦.૨૫ મી. છે.

$$\boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} = \boxed{}$$

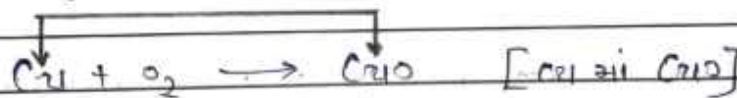
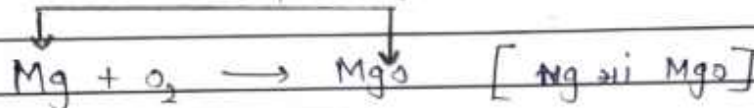
વિભાગ-૮

૭૬.

⇒ ઓક્સિડેશનની પ્રક્રિયા :-

→ જે તત્વોનાં પરમાણુ પ્રક્રિયામાં ઓક્સિજન એવાં અને હાઈડ્રોજન ગુમાવે તો તેવી પ્રક્રિયાને ઓક્સિડેશનની પ્રક્રિયા કહે છે.

⇒ ઉદાહરણ :- ઓક્સિજન એવાં છે.



ઓક્સિજન એવાં છે.

→ અહીં, Mg અને C માં ઓક્સિજન મારો પ્રક્રિયા કરીને નીચામાં ઓક્સિજન એવાં છે.

૦

⇒ રિડક્શનની પ્રક્રિયા :-

→ જે તત્વોનાં પરમાણુ પ્રક્રિયામાં ઓક્સિજન ગુમાવે અને હાઈડ્રોજન એવાં તો તેવી પ્રક્રિયાને રિડક્શનની પ્રક્રિયા કહે છે.

+

+

+

+

=

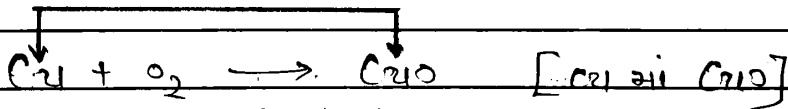
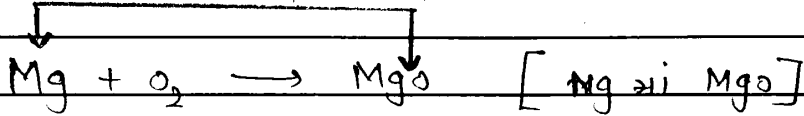
વિભાગ - C

૭૪.

⇒ ઓક્સિડેશનની પ્રક્રિયા :-

→ જે તત્વોનાં પરમાણુ પ્રક્રિયામાં ઓક્સિજન એળવે અને હાઈડ્રોજન ગુમાવે તેવી પ્રક્રિયાને ઓક્સિડેશનની પ્રક્રિયા કહે છે.

⇒ ઉદાહરણ :- ઓક્સિજન એળવે છે.



ઓક્સિજન એળવે છે.

→ અહીં, Mg અને C ઓક્સિજન સાથે પ્રક્રિયા કરીને નીચળમાં ઓક્સિજન એળવે છે.

0

⇒ રિડક્શનની પ્રક્રિયા :-

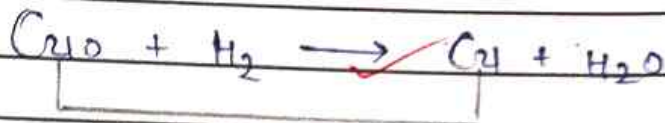
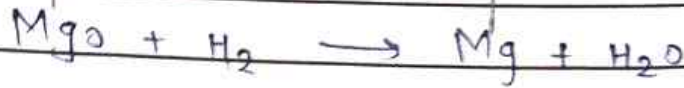
→ જે તત્વોનાં પરમાણુ પ્રક્રિયામાં ઓક્સિજન ગુમાવે અને હાઈડ્રોજન એળવે તેવી પ્રક્રિયાને રિડક્શનની પ્રક્રિયા કહે છે.

+ + + + =

→

ઉદાહરણ :-

ઓક્સિજન ગુણવંત છે.



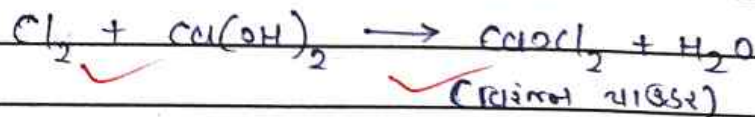
ઓક્સિજન ગુણવંત છે.

→

અહીં, MgO માં C₂H₄ થર હાઈડ્રોજન વાયુ તમાર કયામાં માલ્ય ત્યારે તે ઓક્સિજન ગુણવંત છે. આ પ્રકારે વિવરણની છે.

૩૧.

બનાવર :- ઉસોરિન ની શુદ્ધ ફોર્મ માં મળાના નીતર્યાં ગાળીમાં (C₂H₅)₂ માં મમાની પ્રાકૃતિકી વિરંનન પાઉડર (સીસીયોન પાઉડર) માલ છે.



→

સીસીયોન પાઉડર નું રાસાયણિક સૂત્ર કેસિયમ ઓક્સિજન (C₂H₅Cl₂) છે.

→

મોનું નામ કેસિયમ ઓક્સિજન હોય છે.

ଉପସାଂଖ୍ୟ :-

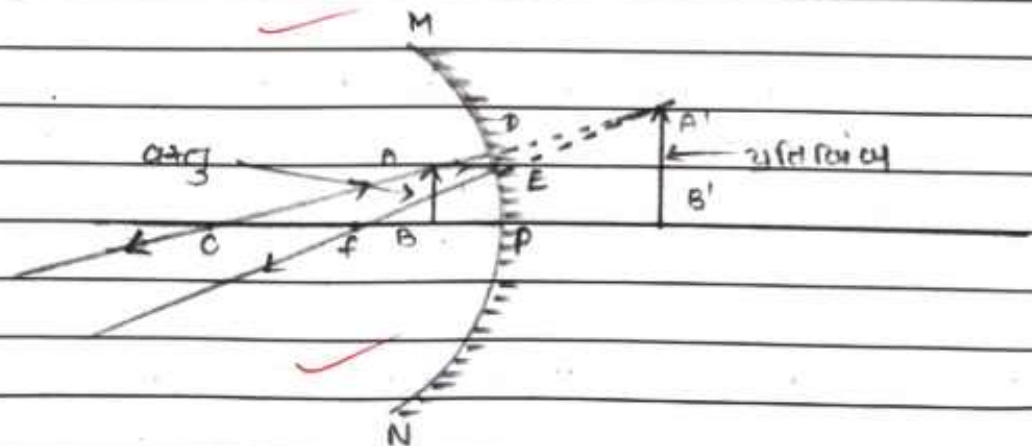
ટકસદારશિના ઉદ્યોગમાં કુતરાવ ભેમજ સીમનના પ્રયોગના પરિણામ

કાગળના ઉદ્યોગમાં ભાડાના માધાની વિચેનન માટે.

21/10/2024 (गुरुवार) पृष्ठ सं. 2

અયોગશાળામાં અભિયાન સીધું.

Chargen stellen:- P mit f an nati



प्रतिबोधनं क्लान :- व्यतीसानी वासा

પ્રતિબંધનો પ્રગટ:- ક્યાવાની માને માત્ર

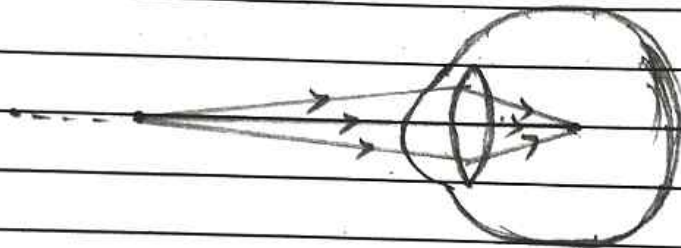
	+		+		+		+		=	
--	---	--	---	--	---	--	---	--	---	--

પ્રતિબિંબનું ચરિત્રાણ :- વસ્તુ કરતાં વાલધીન (ઓટું)

યા.

→ જેમાં પ્રકિતનું દુરનું વાંદુ મનુષ્ય બાલી મર્ય છે.

→ પ્રકિતનું ને દુરની વસ્તુ જ્યારે દેખાતી નથી, જ્યારે મનુષ્યની વસ્તુ જ્યારે દેખાય છે.



→ [મધુદેવિચની ખાતી દરાવતી વ્યક્તિની આંચ]

→ મધુદેવિચની ખાતી દરાવતી વ્યક્તિમાં પ્રકાશનું પ્રતિબિંબ બેસાવતમની આગામી વચારા છે.

⇒ કારણ :-

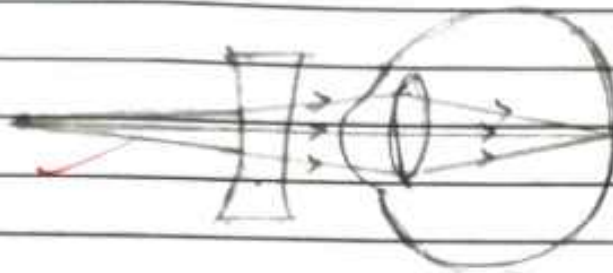
(1) આંચના સેન્સની વ્યક્તિની આંચ બેસાવતી

(2) આંચના લોહો ઓટા (સાંચો) દરાવતી

$$\boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} = \boxed{}$$

૧ દર વર્ણના ઉપાચો :

→ સમુદરિકાની ગાંધી કાચાની દવાવિતનો ચોક્કસ કેન્દ્રમાંથી લાખા
અંતર્ગત લેવાના વાજાનો ઉપયોગ કરવાં કરીએ.



→ તેથી, દવાવિતની આંખ પર નેચરલ અથવા પ્રમાણિત કરવાય છે.

૨.

→ નાના કુદરત કાચો / ગરમાણુ દ્વારા અકાચને તાપમાનની / તરલામની
પ્રક્રિયાને અપાકાણુ અકીર્ણન કહે છે.

→ તે એ સામાન્ય તર અપાકાણુ કાચો છે :- ૧) પ્રક્રિયાકા
૨) તરલામીકા

→ આપાકાણુ તરલામી કાચો અકીર્ણન ગુણ ન કરવાથી કાચો અપાકાણુ
કાચો છે.

૩

→ કારે, આપાકાણુ અપાકાણુને ભૂલ કરવાનું દેખાય છે.

$$\boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} = \boxed{}$$

→ મૂળ જ્યાં અદશાકૃતમાં રહ્યો છે ત્યાં ભાલની રેખાંત્ર આંશુ પ્રતીકૃત થાય છે.

→ મોટે, મૂળ આશાન - કોત (અવેદ) દેખાય છે.

43.

→ અરીસા તરફ મળતું પ્રતિબિંબનું વદ વસ્તુના વદ યરતા વેરતું ગત્યું છે તેનો સંબંધ આપો છે.

→ પ્રતિબિંબની કિંચાઈ નાં વાન વસ્તુની કિંચાઈ નાં ગુણોત્તરનું મોરવાની વદ છે.

→ મોરવાની નાં તરફ દર્શાવેલ છે.

→ મોરવાની પ્રતિબિંબનું અંતર અને વસ્તુના અંતરનો સંબંધ રાખો છે.

$$\text{મોરવાની નાં ૨ - પ્રતિબિંબનું અંતર} = -\frac{v}{u}$$

→ તે પ્રતિબિંબની કિંચાઈ અને વસ્તુની કિંચાઈનો ગાળ સંબંધ આપો છે.

3

$$\text{મોરવાની નાં ૨ } \frac{\text{પ્રતિબિંબની કિંચાઈ}}{\text{વસ્તુની કિંચાઈ}} = \frac{h'}{h}$$

$$\therefore \text{મોરવાની નાં ૨ } \frac{h'}{h} = -\frac{v}{u}$$

$$\boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} = \boxed{}$$

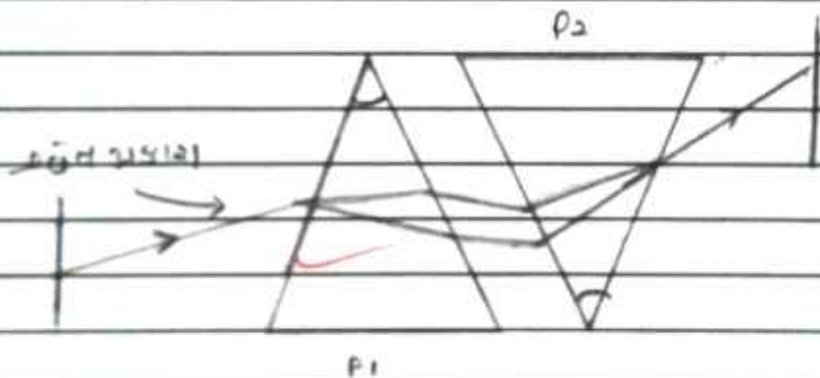
→ જે ઓરમાળી ભાગ હોય તેા પ્રમાણેનુ લાક્ષણિક હોય.

→ જે ઓરમાળી દેન હોય તેા પ્રમાણેનુ આભારી હોય.

કે.પી.

→ જ્યુરને પંચુ હુગ કે પ્રકાશના રાખાવનની ઊંચી પ્રકારા ગણા
માનવી છે.

→ તેમ લે સમાન ગ્રિજમને એપ્પીકાની ગાતે રાખી એવને હુગ લાને
લીકાને ઊંચુ માનવ.



3

[પ્રકાશ લે એવે પ્રકારનુ ચુનાં સંપાદન]

→ જ્યારે એવ પ્રકાર P પ્રકાશની સમારે ગર આભાર વચો વચો તે
લીકાવન ગાતે લીકાવન ગાતો આતે તેમ લાઈગર જ્યારે P પ્રકાશ
સમારે ગર આભાર વચો વચો તે એવ પ્રકારનુ ચુનાં સંપાદન થાય.

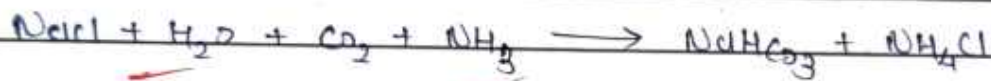
+ + + + =

વિભાગ-D

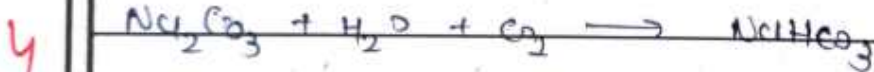
૫૭.

→ વસોડામાં બમારી મેગ્નેશિયમ વાઇટાઇટ ક્ષેત્રે બનાવવા માટે લોથેન્ડા કોડા (NaHCO_3) વાપરે છે.

બનાવટ:- કોડિયમ કાર્બોનેટ (Na_2CO_3) ના જલીય દ્રાવણમાં કાર્બન ડાયોક્સાઇડ (CO_2) અને એમોનિયા (NH_3) ગમ્માર કરવામાં આવતાં કોડા (લોથેન્ડા કોડા) બને છે.



→ કોડિયમ કાર્બોનેટના જલીય દ્રાવણમાં થતા કાર્બન ડાયોક્સાઇડ (CO_2) વાયુ ગમ્માર કરવામાં આવતાં કોડા બને છે.



→ આવતાં કોડાનું વાસાચાળિત નામ કોડિયમ વાઇટાઇટ છે.

→ તે મૃદ વાનસ્પતીય લેટાઇ છે.

* ઉપયોગો :-

(૧) લોથેન્ડા કોડાને અને ટર્કિશ બોક્સાઇટને મિશ્ર કરવાથી લોથેન્ડા પાકિડર બને છે.

$$\boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} = \boxed{}$$

(૨)

તેને ગરમ કરવાની તથા ગાળીમાં મિત્રે કરવાની લેમાંટી લગ્ન લાગુ
પદ્ધતિ લીધે છે. ગરિલામાં ભણ્યાં, ગાંઠ, કેવળ કુમ છે. ગરિલામાં તે
ગરમ અને ગોરા પાને જો.

(૩)

બાલિંગગાલકમાં આગ લગાવવા.

(૪)

ચેપનાશક લરીકે.

(૫)

સરગરમ્મ લરીકે.

(૬)

પ્રસોગગાળામાં પ્રક્રિયા લરીકે

૨૧.

૦)

નિવસનસંચાલના શરૂઆત :-

(૧)

કેલિક શરૂઆત :- તેમાં લાંબા ન મધ્યમાં સમાવેશ થાય છે.

Ex! :- ગાંઠ, લેસ, માનવ લગેરે...

(૨)

અન્યેશ્ય શરૂઆત :- તેમાં લાંબા ન ગિર્મિલોના સમાવેશ થાય છે.

Ex! :- લસાઈ, ગાળી, હવા, પ્રવાહ, જમીન, પાણીન લગેરે...

$$\boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} = \boxed{}$$

→ સમુદાં તેમની ધારાક ભાગવાની રાસાતિના ગુણો (વિશાદકો, ઉચ્ચગીયાં અને ઘટકો) ના સમુદાં વહેવાર છે.

(i) વિશાદકો :-

→ જે સુદૃઢપણની ડાઘીમાં સ્થિતિ હોય તેવા સમુદાંની ડાઘી સ્થિતિમાં રહેવાનું, સારા અને ઘટકો નેવા સ્થિતિમાં રહેવાનું છે.

EX:- બેક્ટેરિયા, સીમ, સીલી વનસ્પતિઓ...

(ii) ઉચ્ચગીયાં :-

→ જે વિશાદકો દ્વારા વિશાદિત થયેલ સમુદાં પ્રાચીન કે ચાલુ સમય સુધી સ્થિતિમાં હોય તેવા સમુદાં ઉચ્ચગીયાં કહે છે.

EX:- વિષમગીયાં સમુદાં અને સમગીયાં સમુદાં.

→ ઉચ્ચગીયાંના પ્રકાર :-

(i) સુદૃઢગીયાં :-

→ જે ધારાક તરીકે સુદૃઢગીયાં ઉચ્ચગીયાં કહે છે.

EX:- ગાય, વેંસ ...

$$\boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} = \boxed{}$$

[2] ઝાંસાહારી ઘાં :

→ જે ઘોરાફ તરીકે ઝાંસાનો ઉપયોગી થઈ શકે.

→ તાણ, કોઈ ...

⇒ ઝાંસાહારીના લે રૂપાંતર થઈ શકે :-

(1) કિત્તીય કાના ઉપયોગી ઘાં :-

→ તે તૂટાઝાંસાઓનું ઝાંસા રૂપાંતર થઈ શકે.

(2) સૂતીય કાના ઉપયોગી ઘાં :-

→ તે ઝાંસાહારીનું ઝાંસા રૂપાંતર થઈ શકે.

[3] સર્વાહારી ઘાં :-

→ જે તૂટા કાનું ઝાંસા ઝાંસા રૂપાંતર થઈ શકે તરીકે ઉપયોગી થઈ શકે.

→ ઉદા: માનવ, પક્ષી ...

[4] સર્વોચ્ચ ઘાં :-

→ જે સજીવોના શરીરમાંથી રૂપાંતર થઈ શકે તેવા ઘાંઓનું કીટું કોષાના પર થઈ શકે.

→ ઉદા: અમ્બેલોન ...

$$\boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} = \boxed{}$$

૧૧૧)

સાધારણ :-

→ તે ગાળીમાં અને લગભગમાંના મુદ્દાઓ કે લગભગમાંના ગાળીમાંના મુદ્દાઓને કહેવામાં આવે છે.

Ex :- કુડા, રીસ

૧૦.

→ મેકાની કેરમીકમાં લગભગ મેકાની ગાળીમાં આવે છે.

→ ભાંગીયો મેકાની ગાળીમાં સમાવે લગભગમાં આવેલા મુદ્દામાં આવે છે જ્યારે તે મુદ્દાઓને જે ગાળીમાં આવે છે.

→ ભાંગીયો મેકાની ગાળીમાં સમાવે લગભગમાં આવેલા મુદ્દામાં આવે છે જ્યારે તે મેકાની મુદ્દાઓને જે ગાળીમાં આવે છે તે ગાળીમાં આવે છે.

→ આમ, મેકાની ગાળીમાં મેકાની કેરમીકમાં આવેલા મુદ્દાઓ આવે છે.

→ તેમ, મેકાની કેરમીકમાં આવેલા મેકાની ગાળીમાં આવે છે.

→ તેમ, મેકાની કેરમીકમાં આવેલા મેકાની ગાળીમાં આવે છે.

→ આમ, મેકાની ગાળીમાં કેરમીકમાં આવેલા મુદ્દાઓ આવે છે.

∴ મેકાની ગાળીમાં $P = \frac{1}{2}$

પ્રશ્ન
પેટા પ્રશ્ન
ક્રમાંક

++++=

35

- મેક્સના પાવરના ઓ મોડમ જાયોરસ છે.
- તેને ૦ વડે દર્શાવાય છે.
- $\therefore 10 = 1m$ ડાયોરસ મીટર
- એટલે કે, 1 m કેન્ડિડેન્સી દ્વારા મેક્સના પાવર કેન્ડિડેન્સી +
- ડાયોરસ ચાલ 4 2.0 D સમીન આપે છે.
- 51.
- એલેક્ટ્રોનનું નિર્માણ આકૃતિય વર્તુળાકાર હોય છે.
- એલેક્ટ્રોનનું એવા આદે આપણે મૂલ્ય તરફ પીઠ ફેરવીને બેઠે શકાય.
- એલેક્ટ્રોનનું નિર્માણ વચ્ચે પડી શકે છે.
- વચ્ચેના સરળતા ગાળીને બિંદુઓ તરફ તરફ ફેરવીને પસાર થાય છે ત્યારે એલેક્ટ્રોનની રચના થાય છે.

શ્રી વસિષ્ઠ વિદ્યાલય વાવ.

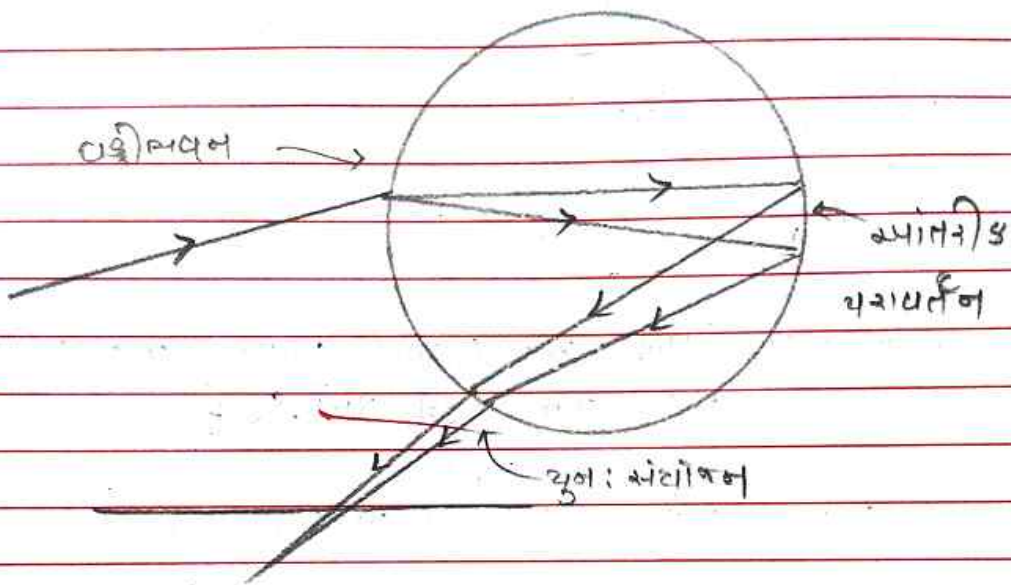
ધોરણ : 10 વર્ગ : 1 વિષય : વિજ્ઞાન તારીખ : 04/04/20 બેઠક નંબર : 29

પૂરક પુરવણી ક્રમ : 2

ખંડ-નિરીક્ષકની સહી : _____

અહીંથી લખાણ શરૂ કરવું.....

Q



[ચાલીનાં ભેદમાં પ્રકાશનું વિભાજન]

[એકબીજાની રચના]

→ જ્યારે વરસાદના ભેદમાં પ્રકાશ પ્રવેશે છે ત્યારે તેનું વક્રીભવન થઈ વિભાજન થાય થાય છે. ત્યારે આંતર પ્રસાર્પન થઈને તેનું પુનઃ સંકીર્ણન થાય છે.

→ ચાલીનાં ભેદમાં એ વચ્ચે વક્રીભવન થાય એક વચ્ચે આંતરીક પ્રસાર્પન થાય છે.

$$\boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} = \boxed{}$$

Q ☐

→ એકાદાનુસાર એવા મારેની શરતો :-

૧. લગભગ તરફ તરફી
૨. મૂલ્ય તરફ તરફ ફેરવીને

૬૩.

→ લગભગ :- જ્યાંથી જ્યાં જોવાયેલી વસ્તુ વાણી દારૂદારૂ જ્યાંથી રીજ વસ્તુને કારણે કહે છે.

→ કપડાના કપડાને વાણીને તેના પો કપડા તરફ છે :-

(૧) લગભગ :-

→ લગભગ વસોડામાં જોવાયેલી, જોવા, લાગ લગોર...

→ લાગુ, તમારું, જોવાયેલીમાં જોવા વસોડામાં લગભગમાં લાગ છે.

(૨) જોવાયેલી :-

→ લગભગની મર્યાદામાં મર્યાદાથી લગભગમાં જોવા કહેવો મર્યાદામાં લાગ છે.

$$\boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} = \boxed{}$$

Q ☐

→ ઉપરાંત તાપરત્નને કારણે લેના ત્રકાર :-

૧. જૈવ તાપરત્ન :-

→ જૈવિક પ્રક્રિયા એટલે કે ખુપાણુ અને મૃતોષ્ણુથી રૂપાંતરણ થતી પ્રક્રિયા તેને જૈવ-તાપરત્ન કહેવાય છે.

→ ઉદા:- રસાયણો, ફળ, શાક પાકો...

૨. જૈવ અતાપરત્ન :-

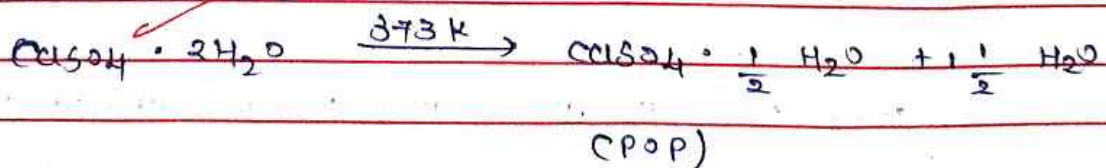
→ જૈવિક પ્રક્રિયા એટલે કે ખુપાણુ અને મૃતોષ્ણુથી રૂપાંતરણ થતી પ્રક્રિયા તેને જૈવ-અતાપરત્ન કહેવાય છે.

→ તેના પર તાપમાન અને દબાવણની અસર થાય છે.

→ ઉદા:- શાક, રસાયણ, પોલીથીન...

૩. જિડમન

→ જિડમનને ૩૭૩K તાપમાને ગરમ કરવાથી તેમાંથી પાણીના આણુ છૂટા પડે છે અને અસરથી બાકીનો રહેલો છે.



$$\boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} + \boxed{} = \boxed{}$$

Q ☐
☐

→ તેને ગરમ વસ્તી ગાળીનો ચાલુ નીકળે છે. POP એ CO^{+2} અને CO_2^{-2} ના સંયોજનથી બનેલો છે. તે કેસ્ચાય કાર્બોનનો ડેમી હાઇડ્રાઇડ છે.

→ તે ગ્લાસી સ્વરૂપે છે અને જ્યારે ગાળી સાથે ગ્રહિતા ક્ષણમાં ચાલે છે ત્યારે તે ઘન સ્વરૂપે બની જાય છે.

→ જિરસનને ગરમ વસ્તી કાચના POP (રમાસ્ચર ક્યોક્ પોલિસન) ગરમ વસ્તી તે જિરસનમાં ફેરવાય છે.

4



* ઉપયોગો :-

→ બોક્સાઇનના ઉદ્યોગમાં રમાસ્ચર તરીકે.

→ કોનના ચોડકોના ખીણા બનાવવા માટે.

→ ચૂનાના કે સ્વેડકાં બનાવવા.

→ લેસેવલોઈ નર મર્યાના મોડની બનાવવામાં.

→ વ્યૂગોળ કાચમાં ગ્રહિતા તરીકે.

→ વ્યૂગોળશાળામાં ગાળોને હવા ચુસ્ત રીતે બેધ વરવા માટે.

→ કાકડા પાત્તી ગરમ હોય તો તેને માચી કિચાસિમાં ગોડેવવા માટે.

20