

# વિલિપ પરીક્ષા

દાંતિકા : 11 (Science)  
વિષય : સમાવહાવિત્વ  
: ANSWER KEY :

1



## વિભાગ : A

- જ. 1  $\text{HSO}_4^-$  (b)  
જ. 2 ભોરેકીન (સત્ર લખ્યાલે)  
જ. 3  $2(\text{Fe}) + 3(\text{O}) = 0$   
 $2\text{Fe} + 3(-2) = 0$   
 $\text{Fe} = +3$   
જ. 4 1, સામાન્ય લાઇકીન (પ્રોટીયમ)  
2, સ્યુટેપ્યમ  
3, ક્રીટીયમ  
જ. 5  $\text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$  સદવા 2  $(\text{CaSO}_4) \cdot \text{H}_2\text{O}$   
જ. 6 1,  $\text{H}_2\text{SO}_4$   
2,  $\text{H}_2\text{CO}_3$  (કોઇપણ ભે)  
જ. 7  $\Delta H$  સદવા  $\Delta U$   
જ. 8  $(\text{CO} + \text{H}_2)$  નામલખ્યાલે ( $\text{H}_2$  ગમેતેલા)  
જ. 9  $90^\circ$   
જ. 10 ભેજશોષક તરીકે (ગમેત્યા)

## વિભાગ - B

- જ. 11 સમભાશીકો -  $Z_1 \neq Z_2, A_1 = A_2$  ① ભાક્ષ  
- ગમેતે ઉદાહરણ  
સમસ્થાનિકો -  $Z_1 = Z_2, A_1 \neq A_2$  ② ગુહ  
- ગમેતે ઉદાહરણ  
જ. 12 કોઇપણ ભે સમાકરણ  
પ્રત્યેક નો 1 ગુહ (પા.પુ. પેજ નં. 278)  
જ. 13 સિદ્ધાંત — ① ગુહ (પા.પુ. પેજ નં. 47)  
સમાકરણ દી પદ સમજુતી 1 ગુહ

Q.14 ए-प्रभाती संस्था — 1 गुण

प्रमोद वायुमय तटस्थ परमाणु का व्यारे 1E जो उमेरो धाय हे धारि द्या संस्था —  
किंकार ले ---

विद्युत तटवता — 1 गुण

वासा संयोजन माना अनुसंयोजक लेध ले पोतानी  
तन्त्र वाक्यवाणी कामा ले ---

~~Q.14~~ शब्दा

Q.14 डिप्लोमा ले क्यापट ना साया कामकर  
1+1 गुण  
(पा.पु.पेसं. 303)

Q.15 समस्तुती — 1 गुण  
समाकर — 1 गुण (पा.पु.पेसं. 312)

Q.16 डिप्लोमा  
डिप्लोमा साय कुटा (साया)  
प्रत्येक ना साया गुण  
(पा.पु.पेसं. 322)

विभागा-C

Q.17 वायुमय प्रवाही गति,

$$pV = nRT$$
$$\Rightarrow p = \frac{n}{V} RT$$

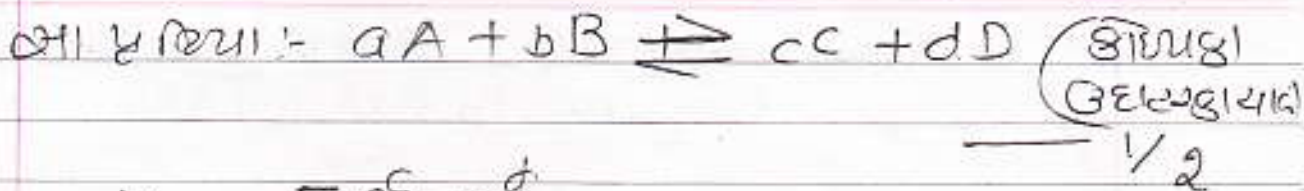
$$\text{अ } p = CRT$$

$$\text{ब) } p_{\text{वायु}} = C_{\text{वायु}} RT$$

$$\text{= } p_{\text{वायु}} = [C_{\text{वायु}}] RT$$

————— ①





$$K_c = \frac{[C]^c [D]^d}{[A]^a [B]^b} \quad \text{--- } \frac{1}{2}$$

Now

$$K_p = \frac{(P_C)^c (P_D)^d}{(P_A)^a (P_B)^b} \quad \text{--- } \frac{1}{2}$$

$$= \frac{[C]^c [D]^d (RT)^{c+d}}{[A]^a [B]^b (RT)^{a+b}}$$

$$= K_c \cdot (RT)^{(c+d) - (a+b)}$$

$$K_p = K_c (RT)^{\Delta n(g)} \quad \text{--- } \frac{1}{2}$$

(પા.પુસ્તક 195, 196)

જ. 18 ~~એક~~ ઘોળના  $\longrightarrow$  1 ઝડકા  
 એક  $\longrightarrow$  1 ઝડકા  
 ઉદાહરણ  $\longrightarrow$  1 ઝડકા  
 (કોઈપણ)

(પા.પુસ્તક પૃષ્ઠ નં. 100)

જ. 19 પાણીની કણિકા કઠિણતા દ્વારા કરવાની પદ્ધતિ  
 કોઈપણ ભે. ૧ પદ્ધતિ 1 1/2 ઝડકા  
 2 પદ્ધતિ 1 1/2 ઝડકા

(પાઠ્યપુસ્તક - 284)

Q.20 કોઈક પ્રક્રિયા સમુદાન થી  
કોઈક પદાર્થ પદાર્થ ચાલશે)

→ દરેક દારૂ ના  $Ox^{II}$  આંક સીધા  $\rightarrow 100$

→ અથવા - ઇલાજ  $\rightarrow Ox^{II}$  આંક  $\rightarrow 100$

→ વિજમાર સમયો સુધી } 100

→ Balance સુધી

Q.21 દારૂકિ પદાર્થ જે દળ = 100 ગ્રામ

ક્રમ	તત્ત્વ	%	પ.માર. (amu)	દળ w	મોલ $n = w/p.m.$	આઈસોલોમર નં
1	H	4.07	01	4.07 g	4.07	4.07/2.02
2	C	24.47	12	24.47 g	2.04	2.04/2.02
3	Cl	71.65	35.5	71.65 g	2.02	2.02/2.02
100 %				100 g		

① પ. સ. સૂત્ર =  $CH_2Cl$  ————— ①

② પ. સ. સૂત્રનાં =  $12 + 2 + 35.5$   
= 49.5 ગ્રામ/સૂત્ર

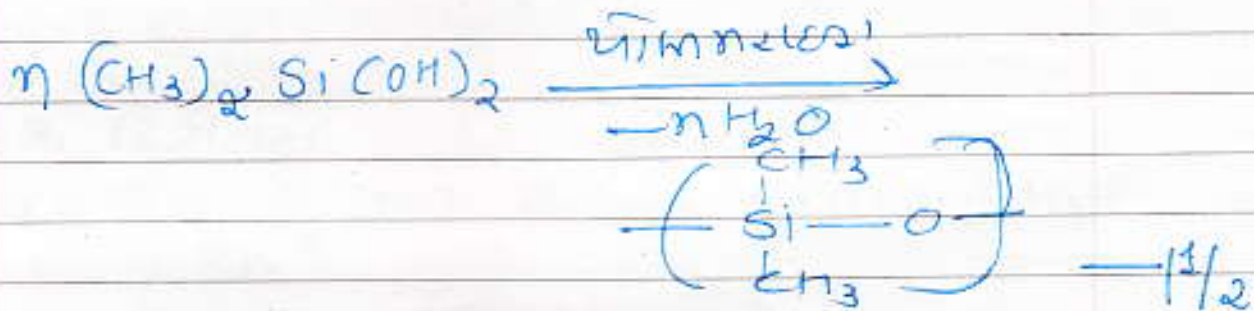
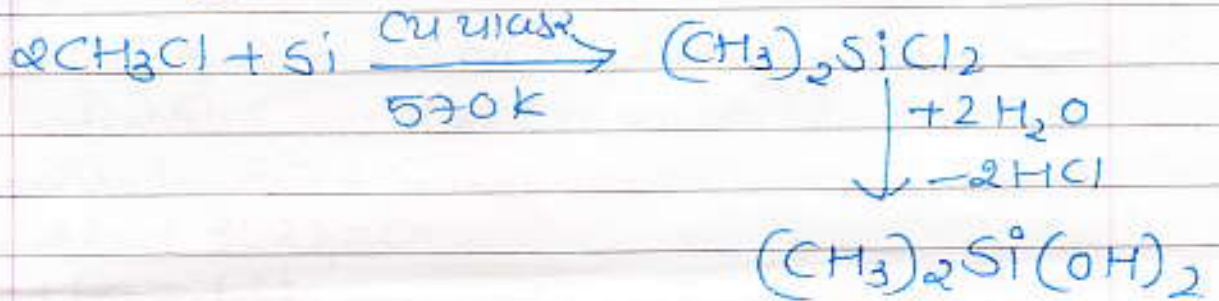
③ ગુણક સંખ્યા =  $n = \frac{\text{સૂત્રનાં}}{\text{સૂત્રનાં}} = \frac{99}{49.5} = 2$  ————— ①

④ અંતિમ સૂત્ર =  $n \times \text{પ. સ. સૂત્ર}$   
=  $2 \times CH_2Cl$   
=  $C_2H_4Cl_2$  ————— ①



જ.૨૨ પા.પુ. પૃષ્ઠાં. ૩૨૧

અભિક્ષણ



અભિક્ષણ 1 1/2

~~જ.૨૩~~ ટિટાઇડ

જ.૨૩ દાખલ પાઠ્યપુસ્તક પૃષ્ઠાં. ૨૦૧  
(કોડ-૧-૪)

અભિક્ષણ

દાખલ પાઠ્યપુસ્તક પૃષ્ઠાં ૨૧૬  
(કોડ-૧-૨૦)

જ.૨૪ પાઠ્યપુસ્તક પૃષ્ઠાં. ૨૬૭  
સિન્થેસિસ

જ