

মহাগুরুত্বপূর্ণ প্রশ্ন সলভ

✓ নার্মিং কমনউপযোগী ১০০০টি প্রশ্ন

বসায়ন

১ ক্লাসেই ফুল কমপ্লিট

নার্মিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট



মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নাসিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

Question

Analysis

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ দুর্বল এসিড ও সবল ক্ষার এর টাইট্রেশন এ কোন নির্দেশক দ্বারা ব্যবহৃত হয়?

তীব্র এসিড- দুর্বল ক্ষার

(ক)

মিথাইল অরেঞ্জ

(খ)

মিথাইল রেড

(গ)

ফেনফথ্যালিন

(ঘ)

লিটমাস

Titration

ওয়েস্ট
কনিডেন্স ফ্লাইড
পিপেট

- জালা দ্রবন
- অজালা দ্রবন
- নির্দেশক (দুর্বল জৈব-এমিড ন
দুর্বল " অ।ও)

নির্দেশকের

→ জালা দ্রবনেও ঘনমাণ

→ অজালা দ্রবনেও

↓ ↓
Titraant/Titree

↓
Titrate/Titrant

↓
ওয়েস্ট

↓
কনিডেন্স ফ্লাইড

ସୂତ୍ର

pH ମାପ
ନିର୍ଦ୍ଦେଶ

(i) ଦୁର୍ବ Acid - ଦୁର୍ବ ଆମ୍ଳ
 $HCl - NH_4OH$

ସିଆଇମ୍ ଆମ୍ଳ
ସିଆଇମ୍ ବେସ

(ii) ଦୁର୍ବ ଆମ୍ଳ - ଦୁର୍ବ Acid
 $NaOH - CH_3COOH$

କୋମ୍ପ୍ୟୁଟ୍ରିଭ

(iii) ଦୁର୍ବ Acid - ଦୁର୍ବ ଆମ୍ଳ
 $HCl - NaOH$

ସଠା ନିର୍ଦ୍ଦେଶ

(iv) ଦୁର୍ବ Acid - ଦୁର୍ବ ଆମ୍ଳ
 $CH_3COOH - NH_4OH$

କୋମ୍ପ୍ୟୁଟ୍ରିଭ
ସିଆଇମ୍ ବେସ

মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ নিচের কোনটি সেকেন্ডারি স্ট্যান্ডার্ড পদার্থ নয়?

প্রাইমারি

(ক) ~~NaOH~~

(খ) ~~HCl~~ → সেকেন্ডারি

(গ) $K_2Cr_2O_7$ → প্রাইমারি

(ঘ) $KMnO_4$

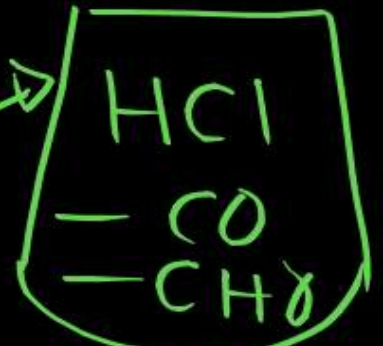
সেকেন্ডারি

প্রাইমারি

No reaction x

* উনসমগ্র অপকর্তিত
কম ২ ঘন্টা

"০" ধ্রুত



কর্জিত

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্নমন্ড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ জৈব যৌগের নামকরণে অগ্রাধিকার তালিকায় কোন মূলকটি অগ্রগণ্য?

- (ক) $-COOH$
- (খ) $-SO_3H$
- (গ) $-CHO$
- (ঘ) $-CONH_2$

মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ SN^+ বিক্রিয়ায় কতগুলো ধাপ রয়েছে?

$SN-1$
২ ধাপ
ত্রুটিক পোলার

$SN-2$
৩ ধাপ
দ্রুত পোলার
এং স্ট্রাটচত মার্শ

(ক)

1

(খ)

2

(গ)

3

(ঘ)

4

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মন্ড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ s-ব্লক ও p-ব্লক মৌল সংখ্যার ক্রম কোনটি?

S → 14
P → 36
d → 41
f → 27

(ক) 36, 14

(খ) 41, 36

(গ) 14, 36

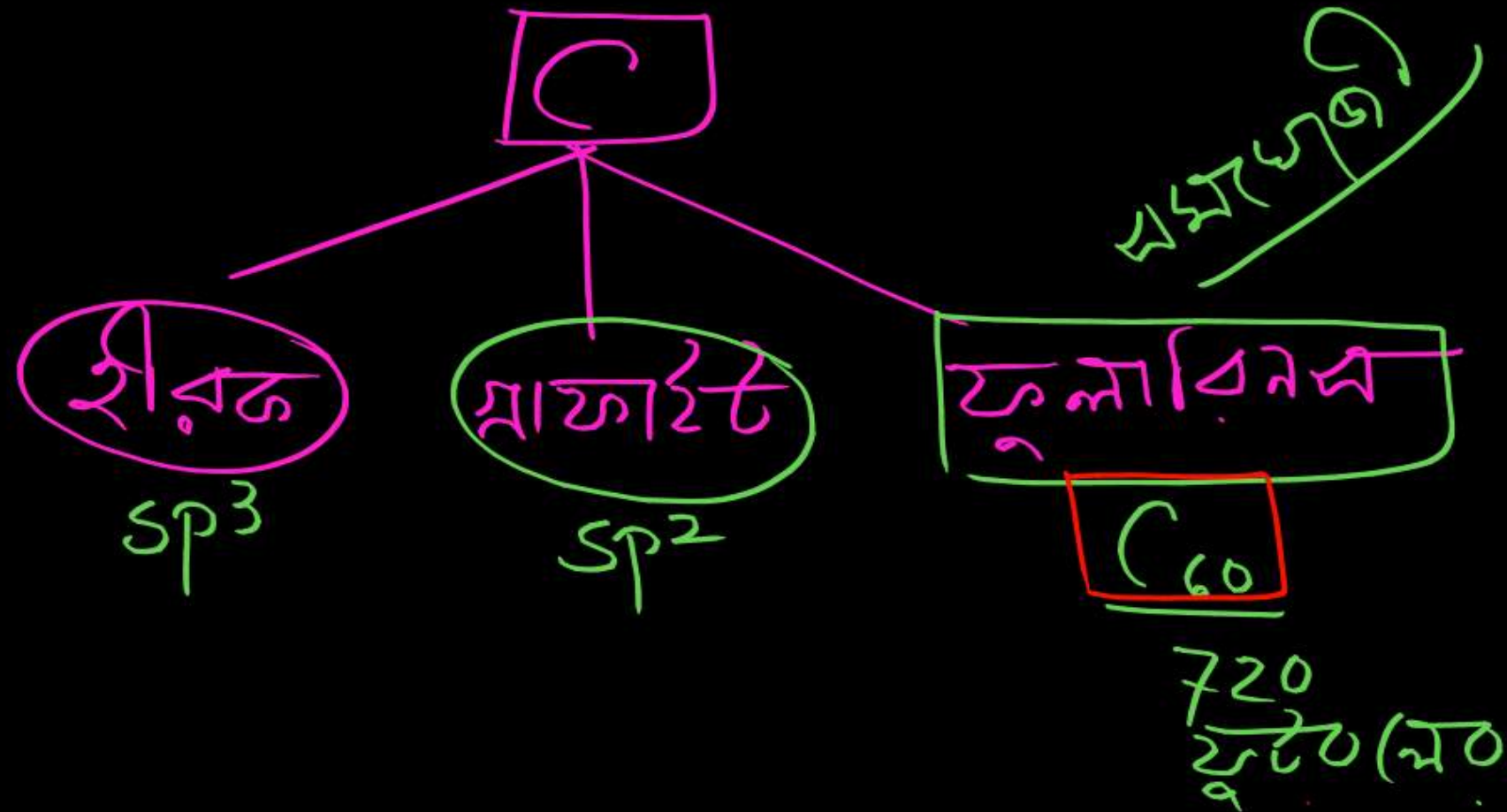
(ঘ) 14, 41

মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ গ্রাফাইটে কোন ধরনের সংকরণ বিদ্যমান



(ক)

sp

(খ)

sp²

(গ)

sp₃

(ঘ)

sp₂d

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ কোনটি তড়িৎ বিশ্লেষ্য নয়?

তড়িৎ অবিশ্লেষ্য:

০% বিয়োজিত হয়

Example:

(i) চিনির দ্রবন ($C_{12}H_{22}O_{11}$)

(ii) শুষ্ক পানি

(iii) অ্যান্‌ড্রোৱাল

(iv) দাঁড়, গাণ্ড, সন্নিভ $CaCl_2$

(ক) CH_3COOH

(খ) $NHCl$

(গ) CCl_4

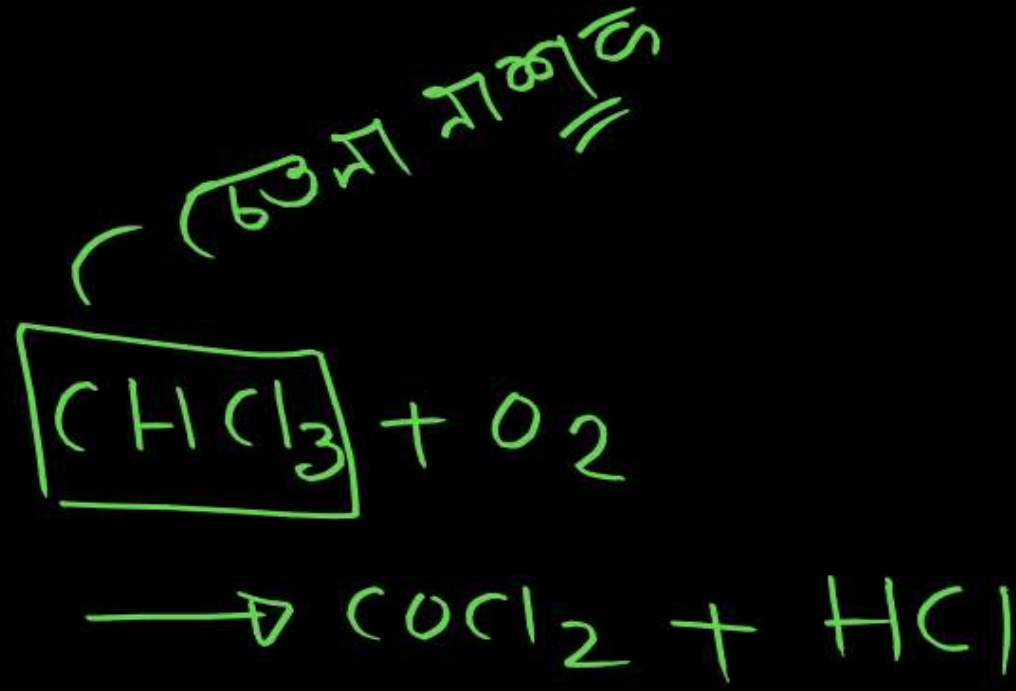
(ঘ) $CaCl_2$

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

☐ ফসজিন-এর সংকেত কোনটি?



(ক) COCl_3

(খ) COCl

(গ) HClO_2

(ঘ) COCl_2

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মন্ড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ 1A° (অ্যাংস্ট্রম) কত মিটারের সমান?

$1\text{nm} = 10^{-7}\text{cm} = 10^{-9}\text{m}$

$1\text{A}^\circ = 10^{-8}\text{cm} = 10^{-10}\text{m}$

(ক) 10^{-10}

(খ) 10^8

(গ) 10^6

(ঘ) 10^9

মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন সমন্বিত

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ নিচের কোন যৌগে বন্ধন কোণের মান সবচেয়ে বেশি?

চতুঃভুজ

ট্রিলোয়া অক্সিজেন/ডায়ক্সিজেন

ত্রিভোমদাত

- (ক) $\text{CH}_4 \rightarrow \text{sp}^3 \rightarrow 109.5^\circ$
- (খ) $\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{sp}^3 \rightarrow 104.5^\circ$
- (গ) $\text{NH}_3 \rightarrow \text{sp}^3 \rightarrow 107^\circ$
- (ঘ) $\text{BCl}_3 \rightarrow \text{sp}^2 \rightarrow 120^\circ$

মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন মন্ড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ 20% (w/v) NaOH দ্রবণের মোলারিটি কত?

BASE

$$\% \left(\frac{W}{V} \right) \rightarrow S = \frac{10x}{M}$$

$$\% \left(\frac{W}{W} \right) \rightarrow S = \frac{10x \times 10}{M}$$

$$\% \left(\frac{V}{V} \right) \rightarrow S = \frac{10x \times 100}{M}$$

$$S = \frac{10x}{M} = \frac{10 \times 20}{\frac{5}{2}}$$

(ক) 0.2M

(খ) 2M

(গ) 4M

(ঘ) 5M

Q. 10% Na_2CO_3 ର 10% ଦ୍ରବଣ ?

$$\% \left(\frac{W}{V} \right)$$

$$S = \frac{10 \times}{M}$$

$$= \frac{10 \times 10}{106} = 0.94M$$

মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ $\text{PCl}_5 \rightarrow \text{PCl}_3 + \text{Cl}_2$ বিক্রিয়ার ক্ষেত্রে $K_p = K_c(RT)$ হলে,
 $\text{H}_2 + \text{I}_2 = 2\text{HI}$ এর ক্ষেত্রে নিচের কোনটি সঠিক?

$\Delta n = 0$ রহস্য, $K_p = K_c$

$$K_p = K_c (RT)^{\Delta n}$$

$$K_p = K_c$$

$$\frac{2-2}{=0}$$

(ক)

$$K_p = K_c RT$$

(খ)

$$K_p = K_c$$

(গ)

$$K_p = K_c (RT)^{-1}$$

(ঘ)

$$K_p = K (RT)^2$$

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মন্ড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ বিক্রিয়া হারের একক কোনটি?

$\text{mol/L/s} \Delta T \quad \text{M s}^{-1}$

(ক)

molL^{-1}

(খ)

mols^{-1}

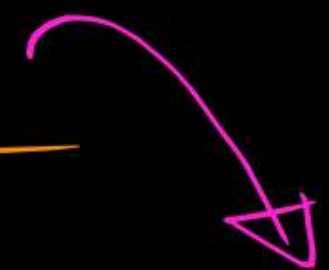
(গ)

কোনো একক নেই

(ঘ)

$\text{molL}^{-1}\text{s}^{-1}$

ଶିକ୍ଷାଧାର ୨୮୦



ଶିକ୍ଷାଧାର

ତାପମାତ୍ରା

ତାପ

ପରିଷ୍କାର

ଅନୁପାତ ଆଲୋକ

ସୂଚକ

ତାପମାତ୍ରା

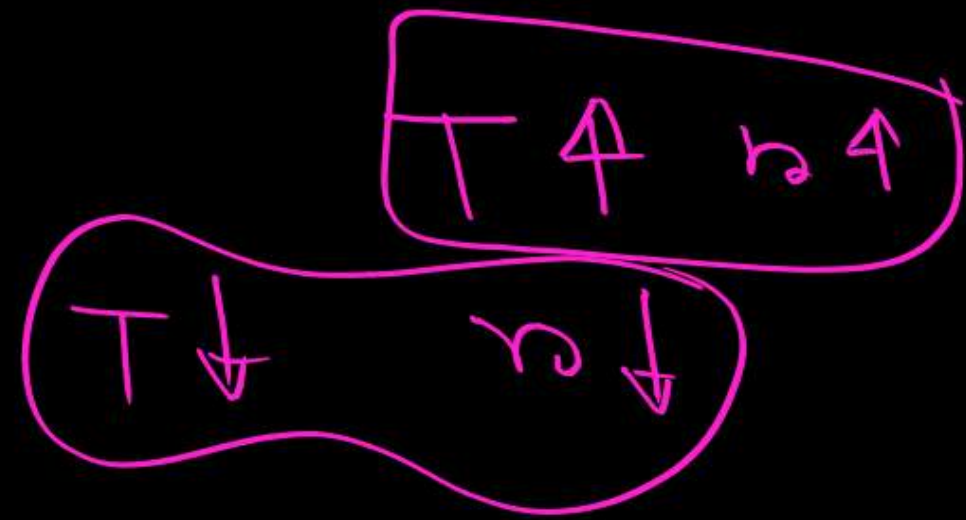
ତାପ

ପରିଷ୍କାର

ଅନୁପାତ

ଆଲୋକ

(ପରିଷ୍କାର
ଅନୁପାତ)



মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ অণীয় দ্রবণে KMnO_4 কয়টি ইলেকট্রন গ্রহণ করে?

(ক)

৩টি

(খ)

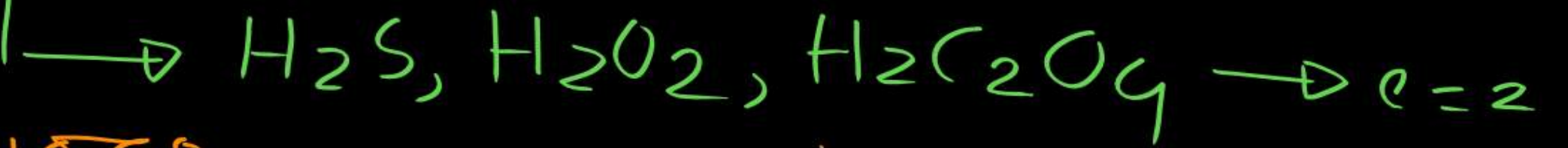
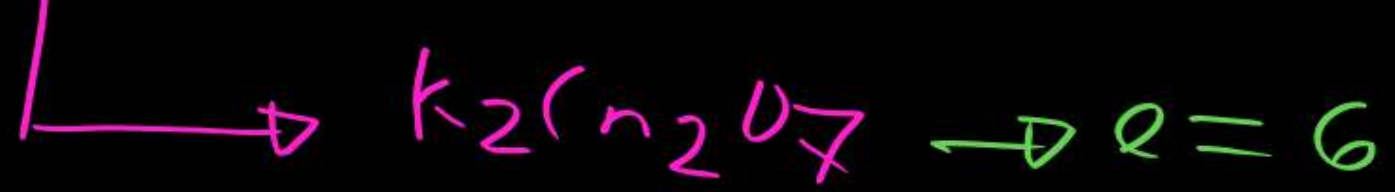
৪টি

(গ)

৫টি

(ঘ)

৬টি



କ୍ଷାରକ ଓ ଅକ୍ସିଡ଼ାଣ୍ଟକ



মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ কোনো দ্রবনের pH 2 থেকে pH 3 এ উন্নীত করা হলে নতুন দ্রবনে H⁺ আয়নের ঘনমাত্রা-

(ক) 3 গুণ বৃদ্ধি পাবে

(খ) 1.5 গুণ বৃদ্ধি পাবে

(গ) 10 গুণ হ্রাস পাবে

(ঘ) 10 গুণ বৃদ্ধি পাবে

$$\begin{aligned} &= 10^{pH_2 - pH_1} \\ &= 10^{3 - 2} \\ &= 10^1 \\ &= 10 \end{aligned}$$

মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্নমন্ড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ নিচের কোন ধাতুটি তড়িৎ সুপরিবাহী নয়?

সামঞ্জস্যতা

১) e^- গঠন e^-
 → দুপরিচালী
 → ত্রিচালী
 → চতুর্ভুজ পরিচালী

৩) তড়িৎ সুপরিবাহী
 তড়িৎ বিশোধন
 আধার

৪) তড়িৎ (১৫% - ১০০%)
 $H_2SO_4, NaOH$
 ৫) $CH_3COOH, H_2CO_3, NH_4OH$

(ক)

কপার

(খ)

সিলভার

(গ)

গ্রাফাইট

(ঘ)

আয়রন

(ঙ)

Blank

মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ কোনটি ক্ষারীয় বাফার দ্রবণ?

অম্লীয়ঃ $CH_3COOH + CH_3COONa$

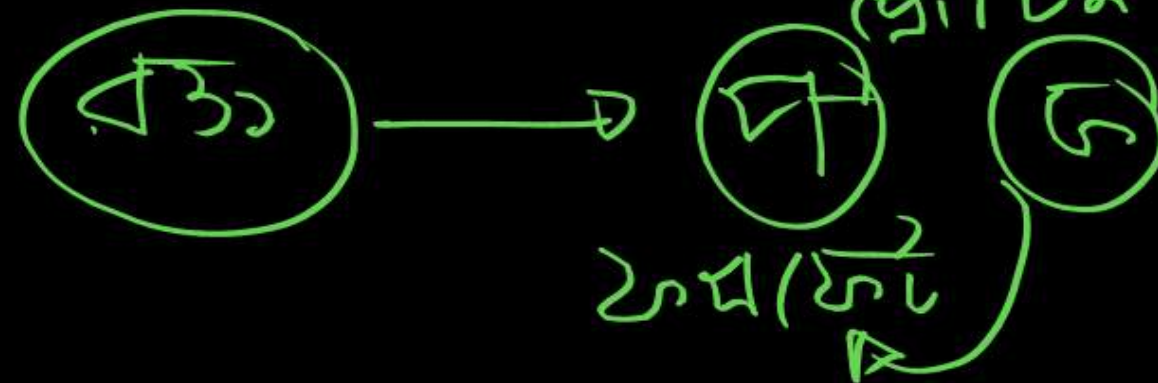
(ক) ~~$NaOH + CH_3COOH$~~

(খ) $NH_4OH + NH_4Cl$

(গ) ~~$NaOH + HCl$~~

(ঘ) ~~$NH_4OH + CH_3COONa$~~

ক্ষারীয়ঃ $NH_4OH + NH_4Cl$



৫
গঠনগত

মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্নমন্ড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ বায়ুমন্ডলের কোন অঞ্চলটি 'শান্তমন্ডল' নামে পরিচিত?

৪টি দর

(i) ট্রোপো — (০-১৪) km — চুম্বিত মন্ডল

(ii) স্ট্র্যাটো — (১৪-৫০) " — শান্ত

(iii) মেসোস্ফের (৫০-৪৫) "

(iv) তাপমন্ডল (৪৫-৫০০)

(ক) এক্সোস্ফিয়ার

(খ) স্ট্র্যাটোস্ফিয়ার

(গ) আয়নোস্ফিয়ার

(ঘ) ট্রোপোস্ফিয়ার

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মন্ড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ SATP তে গ্যাসের মোলার আয়তন কত লিটার?

(ক) 22.4 L

(খ) 24.789L

(গ) 24.414L

(ঘ) 24.4L

Temp

STP

SATP

NTP

ସୂଚକ

Ⓟ

22.4L

24.78L

24.04L

Ⓣ

0°C or 273K

25°C or 298K

20°C or 293K

Ⓟ

1 atm or
101.325 kPa

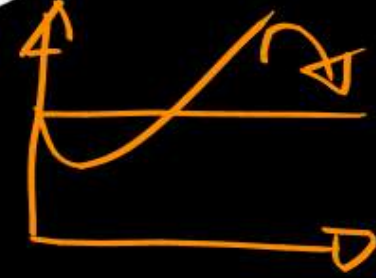
0.987 atm
= 100 kPa

1 atm = 101.325 kPa

মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট



কোন শর্তে একটি বাস্তব গ্যাস আদর্শ গ্যাসের মতো আচরণ করে?

আদর্শ গ্যাস



কোলম্বিড গ্যাস

$$PV = nRT$$

$$Z = 1$$

লড্ড গ্যাস

$$PV = (2) nRT$$

$$Z > 1, Z < 1$$

- (ক) উচ্চ তাপমাত্রা ও নিম্ন চাপে
- (খ) উচ্চ তাপমাত্রা ও উচ্চ চাপে
- (গ) নিম্ন তাপমাত্রা ও নিম্ন চাপে
- (ঘ) নিম্ন তাপমাত্রা ও উচ্চ চাপে

মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ নিচের কোনটি **দুর্বলতম** এসিড?

অসি



২। হাইড্র



(ক)



(খ)



(গ)



~~(ঘ)~~



মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

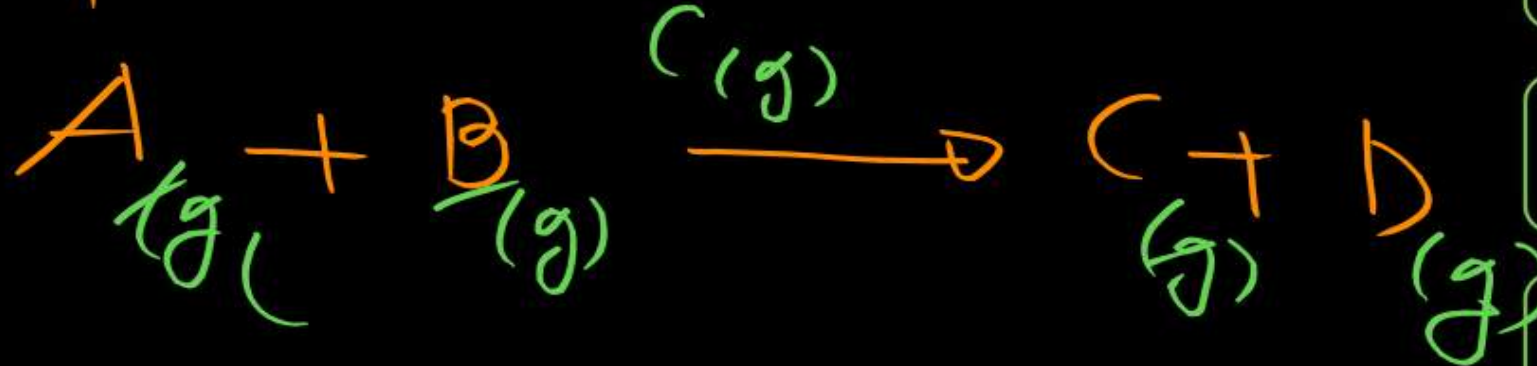
পুলোড ৪ মনড

৪ মনড → ১০৭, ১১০, ১১১, ১১২

৪ মনড → ১১৩, ১১৪, ১১৫, ১১৬

৪ মনড → ১১৭, ১১৮, ১১৯, ১২০

৪ মনড:



□ যদি প্রভাবক ও বিক্রিয়ক একই দশায় থাকে তবে তাকে কি বলে?

R, C, P same

- (ক) সমসত্ত্ব প্রভাবক
- (খ) অসমসত্ত্ব প্রভাবক
- (গ) স্বব-প্রভাবক
- (ঘ) আবিষ্ট প্রভাবক

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মন্ড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ WHO অনুমোদিত পানির BOD এর সর্বোচ্চ গ্রহণযোগ্য মাত্রা কত?

(ক)

3 ppm

(খ)

6 ppm

(গ)

10 ppm

(ঘ)

20 ppm

WHO

pH ————— 6.5 - 8.5 ppm / mgL^{-1}

DO ————— 5 - 6

କଣ

କଣ + କଣ

BOD ————— 6

COD ————— 10

TDS ————— 500 (NaCl \rightarrow 500)

ସମସ୍ତ Mg^{2+} ————— 100 ppm

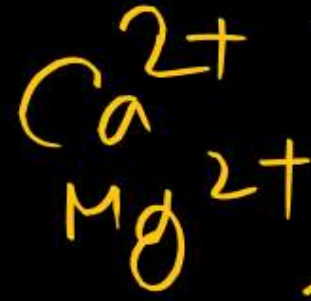
Ca^{2+} \rightarrow 150

মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ কোনটির উপস্থিতির কারণে পানিতে **অস্থায়ী** খরতা হয়?



(ক)



(খ)



(গ)



(ঘ)



$\omega +$

5 min

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মন্ড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ স্বাভাবিক তাপমাত্রায় কোনটি তরল?

~~(ক)~~

Br₂

(খ)

F₂

(গ)

Cl₂

(ঘ)

I₂

মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ PPM এককে 0.5mg/ml কত হবে?

parts per million

$$1 \text{ ppm} = \frac{\text{mg}}{\text{L}}$$

$$[1 \text{ ppm} = 1 \text{ mg/L} = 1 \text{ mg/dm}^3 = 1 \text{ mg/ml}]$$

$$\frac{0.5 \text{ mg}}{1 \text{ ml}} = \frac{0.5}{\frac{1}{1000}}$$

$$\frac{0.5}{1000} \times \frac{1000}{1}$$

(ক)

5 ppm

(খ)

50 ppm

(গ)

5000 ppm

(ঘ)

500 ppm

$$= 20,000 \text{ ppm}$$

$$\text{ppt} = \frac{\quad}{\quad} \times 10^2$$

$$\frac{0.5 \text{ g}}{250 \text{ ml}} \text{ NaOH}$$

$$\text{ppm} = \frac{0.5}{250} \times 10^6$$

Type 3

ପନିଆର କାନ୍ଦକାଳ

$$\text{ppm} = \% \times 10^4$$

$$\text{ppb} = \% \times 10^7$$

$$\text{ppt} = \% \times 10^{10}$$

Q. 10% CO_2 ppm

$$\text{ppm} = \% \times 10^4$$

$$= 10 \times 10^4$$

$$= 10^5$$

মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন মনড

নাসিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ বৈশ্বিক উষ্ণতা বৃদ্ধির ক্ষমতা বেশি
কোনটির?

CO_2 মূল কারণ
৩৫/৪০%
মূল কারণ

- (ক) CFC
- (খ) CH_4
- (গ) O_3
- (ঘ) CO_2

৪০-৫০%

মূল গ্রিনহাউস গ্যাস

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্নমন্ড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ পানিতে কোন আয়নের ঘনমাত্রা বৃদ্ধি
পেলে মাছের শ্বাসকার্য বাধা প্রাপ্ত হয়?

- (ক) Al^{3+}
- (খ) Na^{+}
- (গ) ~~Ca^{2+}~~
- (ঘ) ~~K^{+}~~

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ ল্যাবরেটরীতে বিষাক্ত লেড ক্রোমেটের পরিবর্তে কোনটি ব্যবহৃত হয়?

টলুইন

লেড ক্রোমেট

সটাশিয়াম → ক্যালসিয়াম

(ক)

বেনজিন

(খ)

জাইলিন

(গ)

পটাশিয়াম কার্বনেট

(ঘ)

টলুইন

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ কোন আয়নটি আর্গনের সাথে
আইসোইলেকট্রনিক?

Ar (18)
Z = P = e

(ক)



(খ)



(গ)



(ঘ)



মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্টে ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ গ্যাসের আংশিক চাপ কত atm ?

X

(ক)

6

(খ)

2

(গ)

4

(ঘ)

3

$$\begin{aligned} \text{আংশিক চাপ} &= \text{মোল ভগ্নাংশ} \times \text{মোট চাপ} \\ &= \frac{\text{নিজের মোল সংখ্যা}}{\text{মোট মোল সংখ্যা}} \times \dots \end{aligned}$$

মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন সমাধান

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

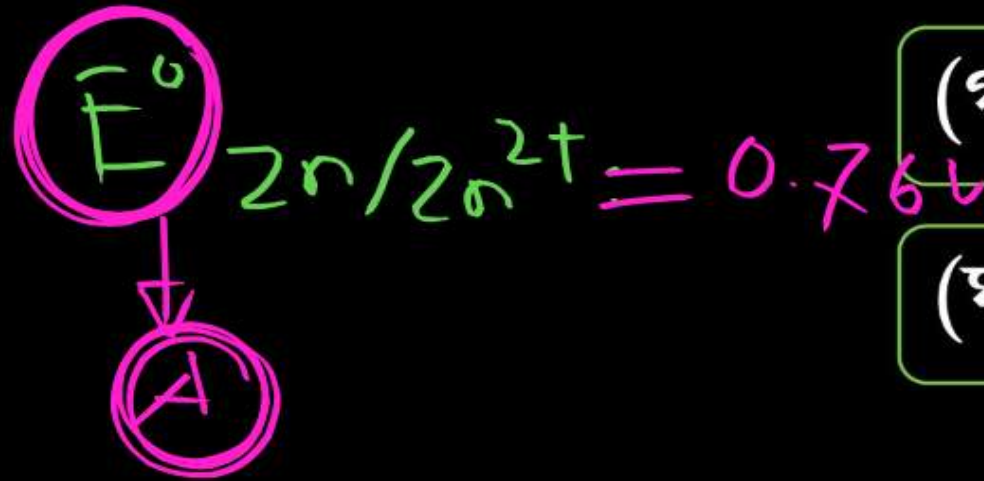
✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

অ)।(মিডঃ)



$$E_{cell}^{\circ} = E_{ox}^{\circ}(A) + E_{red}^{\circ}(C)$$

$$E_{Cu^{2+}/Cu}^{\circ} = -0.80V$$



□ যদি $E_{Cu^{2+}/Cu}^{\circ} = +0.80V$ এবং $E_{Zn/Zn^{2+}}^{\circ} = 0.76V$ হয়, তবে গ্যালভানিক কোষের emf কত ভোল্ট হবে?

(ক)

-0.04

(খ)

+0.04

(গ)

-1.56

(ঘ)

+1.56

মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্নমন্ড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ একটি পরমাণুর তৃতীয় অরবিটে
ইলেকট্রন থাকতে পারে

অরবিটাল : n^2

৩-শক্তি : $2n^2$

সিদ্ধান্ত : $\frac{3^2}{2} = 4.5$

৩-শক্তি : $(2l+1)$

$2(2l+1)$

- | | |
|-----|----|
| (ক) | 8 |
| (খ) | 18 |
| (গ) | 32 |
| (ঘ) | 24 |

$2n^2 = 2 \times 3^2 = 18$

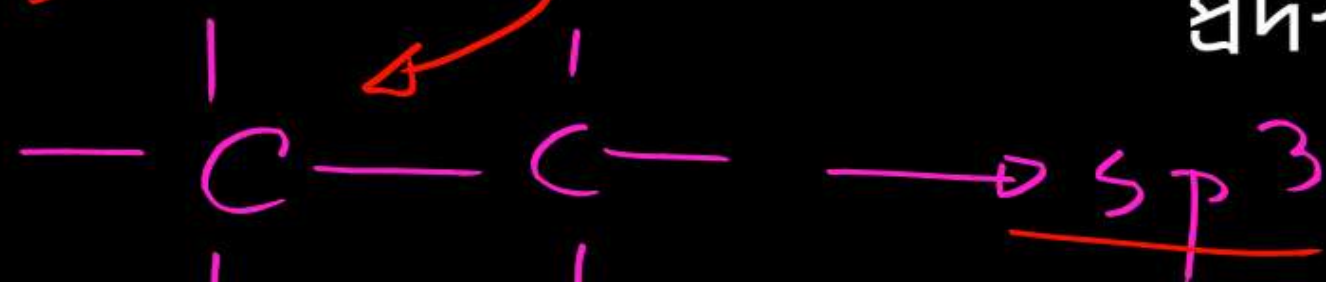
মহাশুকত্বপূর্ণ প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

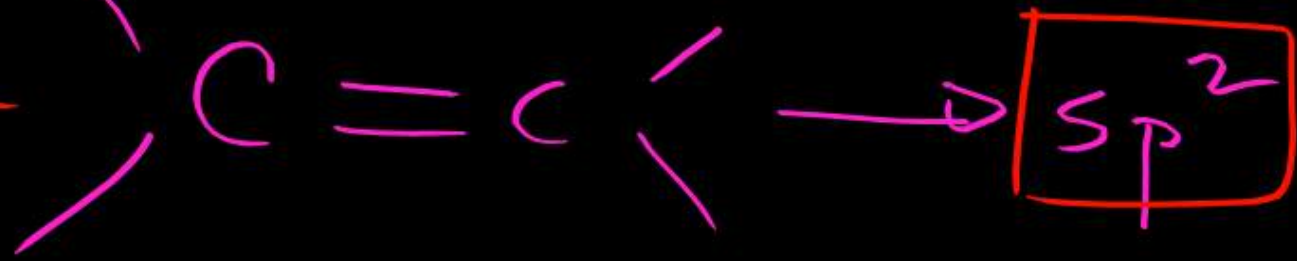
✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ কোন যৌগটি sp^2 হাইব্রিডাইজেশন প্রদর্শন করে?

আলকেনঃ C_nH_{2n}



আলকিনঃ C_nH_{2n-2}



আলকাইনঃ C_nH_{2n-2}



Clear

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ 0.1M NaOH দ্রবণের pH কত?

ঘনমাত্রা (0.1)

$pOH = 1$

$$pH + pOH = 14$$

$$\Rightarrow pH = 13$$

(ক)

1

(খ)

14

(গ)

13

(ঘ)

4

মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ নিচের কোনটি অর্থোপ্যারা নির্দেশক?

স্বতন্ত্রপদ

অর্থো প্যারা

(স্বতন্ত্র ওল্ড

অর্থোপ্যারা

single



দ্বৈত নির্দেশক

(স্বতন্ত্র ওল্ড নির্দেশক)



Double

(ক)



(খ)



(গ)



(ঘ)

কোনটিই নয়

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ কোন এসিডটি লেবুতে পাওয়া যায়?

(ক) মিথানোয়িক এসিড

(খ) ইথানোয়িক এসিড

(গ) সাইট্রিক এসিড

(ঘ) টারটারিক এসিড

তেতুল ←

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

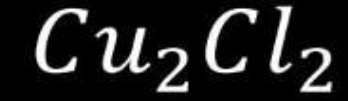
নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ নিম্নের কোনটি রঙিন যৌগ?

অসংগত শীর্ষক:
d¹⁻⁹
Co²⁺

(ক)



~~(খ)~~



(গ)



(ঘ)



মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

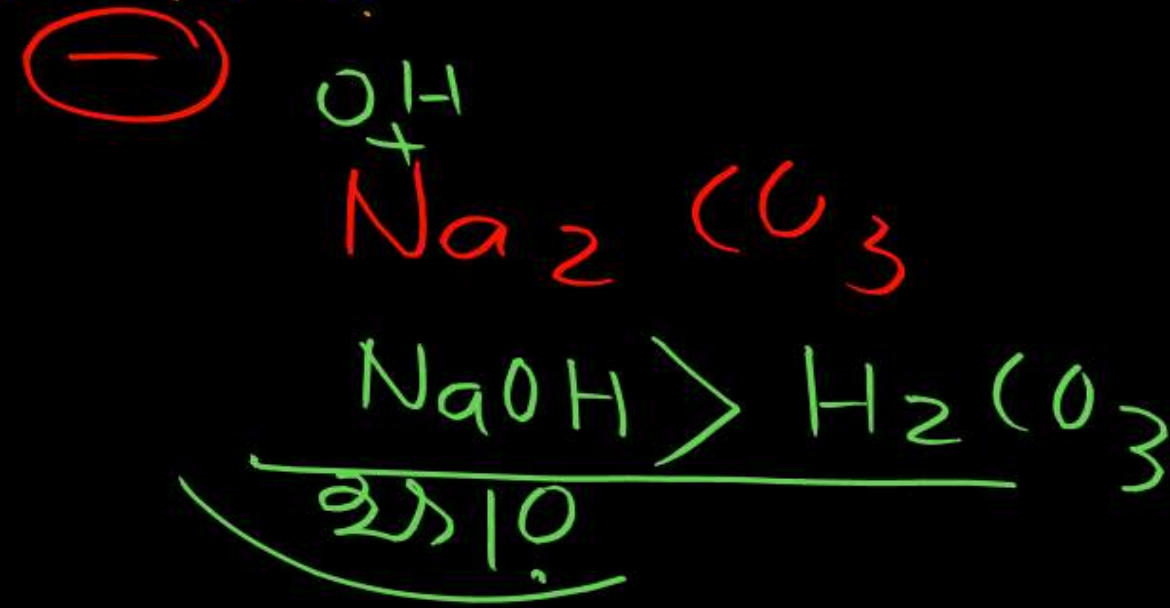
নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ Na_2CO_3 এর জলীয় দ্রবণ কোন প্রকৃতির?

(+)
অম্লীয় (acidic) OH^-

ক্ষারীয় (alkaline) H^+



(ক)

নিরপেক্ষ

(খ)

ক্ষারীয়

(গ)

অ্যাসিডীয়

(ঘ)

উভয়ধর্মী

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ $K_2Cr_2O_7$ যৌগটিতে Cr এর জারণ
সংখ্যা হচ্ছে-

$$+2 + 2x - 14 = 0$$

$$\Rightarrow 2x = 12$$

$$\Rightarrow x = +6$$

(ক)

+6

(খ)

+12

(গ)

+2

(ঘ)

+3

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ তড়িৎলেপন পদ্ধতিতে লোহার উপর কোন
ধাতুর প্রলেপ দেওয়া হয়?

(ক)

রূপা

(খ)

জিংক / দস্তা

(গ)

নিকেল

(ঘ)

টিন

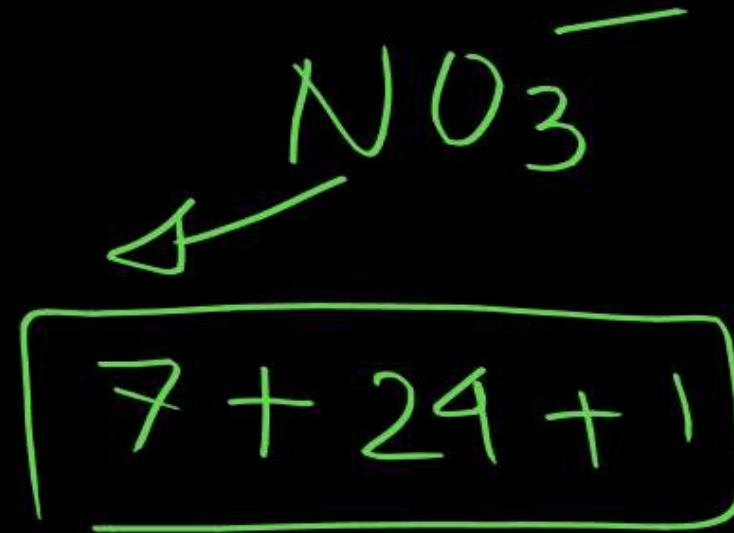
Stainless
steel
Cr

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ নাইট্রেট অ্যানায়নে কয়টি ইলেক্ট্রন রয়েছে?



(ক)

19

(খ)

32

(গ)

31

(ঘ)

23

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নাসিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ নিচের কোনটি প্রমাণ দ্রবণ?

~~(ক)~~

1.0M Na₂CO₃

(খ)

1.0 gH₂SO₄

(গ)

1.0mlH₂SO₄

(ঘ)

1.01 mLH₂SO₄

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ H_2SO_4 এর শিল্পোৎপাদনে নিচের
কোনটি প্রভাবক হিসেবে কাজ করে?

৩ দক্ষ

Pt / V_2O_5

$NH_3 \rightarrow$ (২০০.০৫)
Fe

- (ক) Pt
- (খ) Fe
- (গ) Mo
- (ঘ) Ni

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

২ ত্রিমভাবে ফল পাকানোর জন্য কোন
যৌগটি সবচেয়ে বেশি ব্যবহৃত হয়?

(ক)

ফরমালিন

(খ)

আরসেনিক

(গ)

কার্বন-ডাই-অক্সাইড

~~(ঘ)~~

কার্বাইড

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মন্ড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ বায়ুতে কোন নিষ্ক্রিয় গ্যাসের পরিমাণ বেশি থাকে?

$A_n = 0.80$

$N_2 \rightarrow 78\%$

$O_2 \rightarrow 21.94\%$

$CO_2 \rightarrow 0.03\%$

(ক)

ক্রিপ্টন

(খ)

নিয়ন

(গ)

রেডন

(ঘ)

আর্গন

মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন সমাধান

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ 16g অক্সিজেন গ্যাসে কয়টি অনু থাকে?

$$n = \frac{W}{M} = \frac{x}{N_A} = \frac{V(L)_{STP}}{22.4} = \frac{V(L)_{SATP}}{24.78} = V(L)S = \frac{PV}{RT}$$

০২

৩১৫

6.02×10^{23}

$$\frac{W}{M} = \frac{\otimes}{N_A}$$
$$\Rightarrow \frac{16 \times 6.02 \times 10^{23}}{32}$$

(ক)

3.011×10^{23} টি

(খ)

3.011×10^{-23} টি

(গ)

2.03×10^{23} টি

(ঘ)

2.03×10^{-23} টি

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্নমন্ড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ দুধ থেকে ছানা তৈরির প্রক্রিয়া হলো-

(ক)

আর্দ্রবিশ্লেষণ

(খ)

গাজন

(গ)

কোয়াগুলেশন

(ঘ)

জারণ

মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ নিচের কোন বিক্রিয়াটির K_p ও K_c এর মান সমান?

$$\Delta n = 0$$

$$\Delta n \Rightarrow$$

(ক)



(খ)



(গ)



(ঘ)



মহাশুকত্বপূর্ণ প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ শিখা পরীক্ষায় ইটের মত লাল বর্ণ প্রদর্শন করলে লবণটিতে উপস্থিত-

লিথিয়াম \rightarrow উজ্জ্বল সাদা আলো

সোডিয়াম Na \rightarrow (সাদা) ২ খুঁদ

ক্যালিয়াম K \rightarrow তেজস্বি

Ca \rightarrow সাদা

Red \rightarrow Rb \rightarrow SKY
Black \rightarrow সাদা তেজস্বি

- (ক) ক্যালসিয়াম
- (খ) পটাসিয়াম
- (গ) কপার
- (ঘ) সোডিয়াম

Be, Mg, Al X

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নাসিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

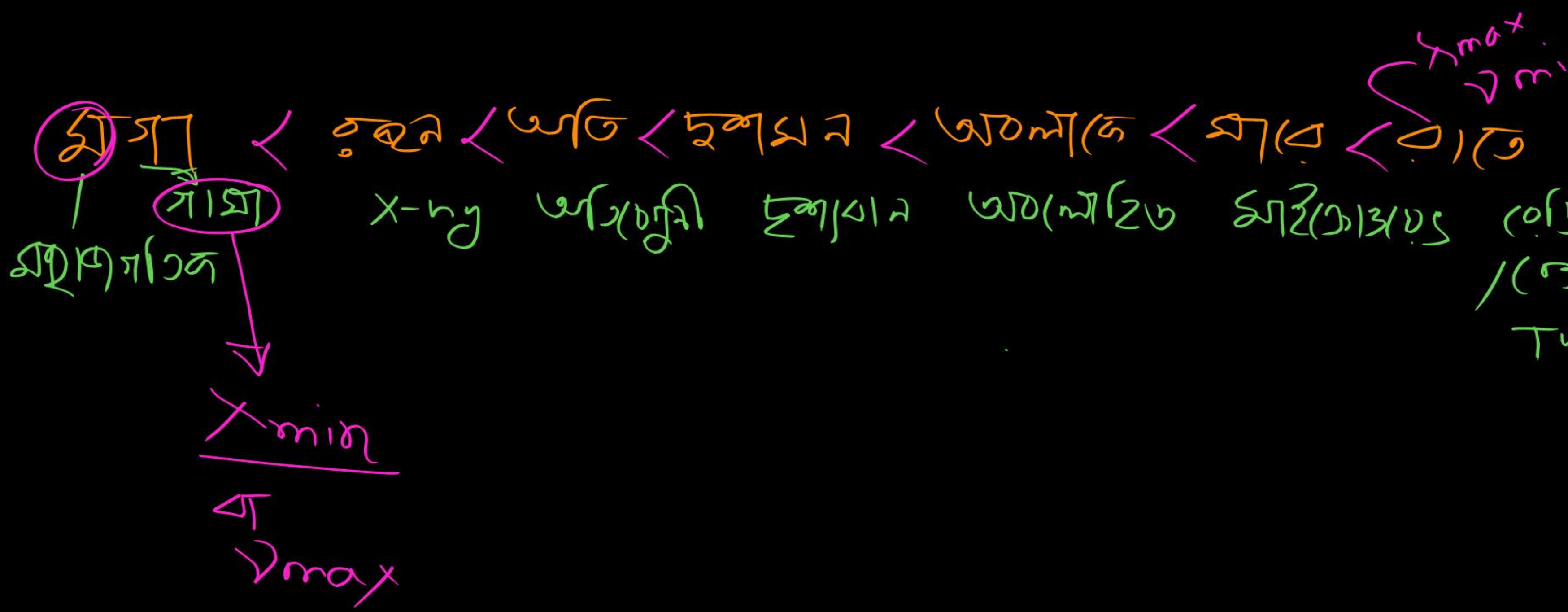
□ নিচের কোন তড়িৎচুম্বকীয় বিকিরণের
তরঙ্গদৈর্ঘ্য সবচেয়ে বেশি?

(ক) অতিবেগুনী রশ্মি

(খ) অবলোহিত রশ্মি

(গ) এক্স-রশ্মি

(ঘ) রেডিও তরঙ্গ



মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্নমন্ড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ কোনটির জন্য দুধের স্বাদ চমৎকার হয়ে থাকে?

(ক)

গ্লুকোজ

(খ)

ক্যাসিন

(গ)

হোয়ে

(ঘ)

তৈল চর্বি

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ কোন উপাদানটি টয়লেট ক্লিনারে ব্যবহৃত হয়?

NaOH

(ক)

সোডিয়াম বাইসালফেট

~~(খ)~~

সোডিয়াম লরিল সালফেট

(গ)

সোডিয়াম মেটা বাইসালফেট

(ঘ)

কোনটি নয়

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মন্ড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ 2p অরবিটালের জন্য n, l এবং m এর মান কোনটি?

$$n = 2$$

$$l = 1$$

$$m = -1, 0, +1$$

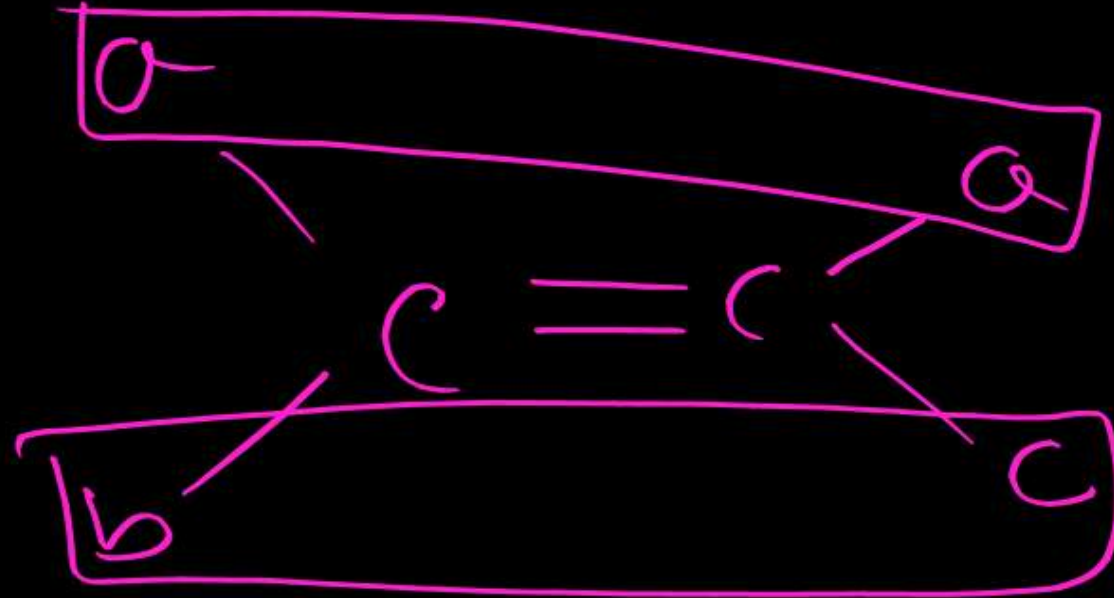
- (ক) 2, 1, (+1, 0, -1)
- (খ) 2, 1, 2
- (গ) 1, 1, 0
- (ঘ) 2, 2, (-2)

মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন মনড

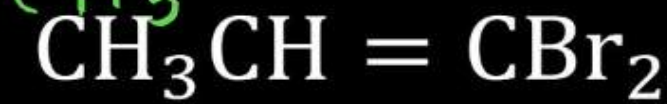
নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

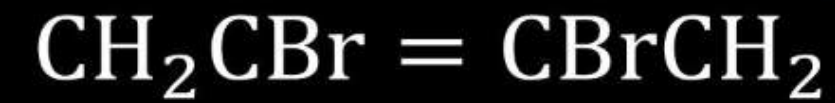
□ কোনটি জ্যামিতিক সমানুতা প্রদর্শন করে না?



(ক)



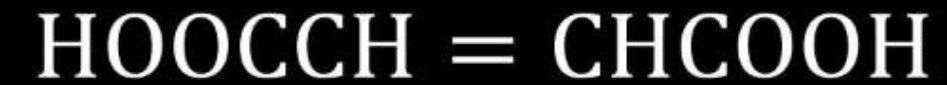
(খ)



(গ)



(ঘ)



মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ কোন যৌগটি sp^2 হাইব্রিডাইজেশন
প্রদর্শন করে?

(ক)



(খ)



(গ)



(ঘ)



Doas

মহাপুরুষপূর্ণ
প্রশ্ন মনড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ নিচের কোনটি ইউরিয়ার আইসোমার?



$N = 46\%$

(ক)



(খ)



(গ)



(ঘ)



Shiyam Pradhan