

# মহাগুরুত্বপূর্ণ প্রশ্ন সলভ

✓ নার্সিং কমনউপযোগী ১০০০টি প্রশ্ন

সাধারণ  
বিজ্ঞান

১ ক্লাসেই ফুল কমপ্লিট

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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



মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মন্ড

নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

০১৭১০০৩০০৫৩

# মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন সমন্বিত

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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



অক্ষাংশী  
A pen  
P, e, n

□ পরমাণুর নিউক্লিয়াসে কী থাকে?

কম্পোজিট/যৌগিক  
 ${}^2_2\text{He}^{2+}$   
 আলফা কণা,  
 ডিউটেইয়াম  
 কণা

- (ক) ইলেকট্রন ও প্রোটন
- (খ) নিউট্রন ও প্রোটন
- (গ) নিউট্রন ও পজিট্রন
- (ঘ) ইলেকট্রন ও পজিট্রন

অক্ষাংশী (স্বাধীন ১০০ টা)  
 নিউট্রিনো, বোসন, গ্লুয়ন  
 দাইটন

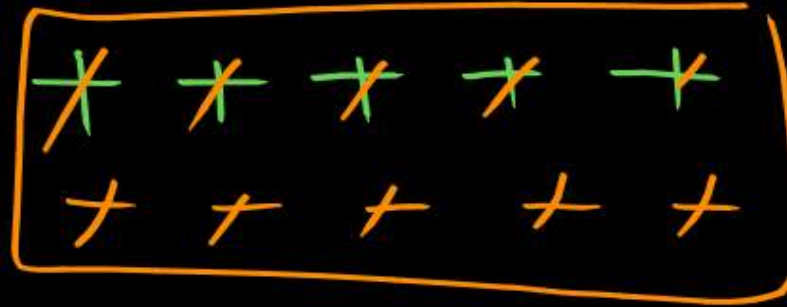
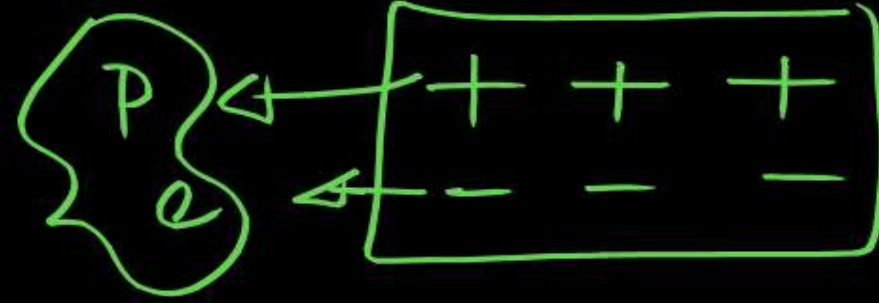
অক্ষাংশী

# মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন মনড

## নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ পরমাণু (Atom) চার্জ নিরপেক্ষ হয়, কারণ পরমাণুতে-



- (ক) নিউট্রন ও প্রোটনের সংখ্যা সমান
- (খ) প্রোটন ও নিউট্রনের ওজন সমান
- (গ) ইলেকট্রন ও প্রোটনের সংখ্যা সমান
- (ঘ) নিউট্রন ও প্রোটন নিউক্লিয়াসে থাকে

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্নমন্ড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ নিউট্রিন আবিষ্কার করেন-

ক (চ্যাড উইক)  
ইটে নিচে পাবে  
আবিষ্কারক  
e (থমসন) P (রাদারফোর্ড)  
এর মাধ্যমে → স্ট্রোনি

- (ক) কিউরি
- (খ) রাদারফোর্ড
- (গ) চ্যাডউইক
- (ঘ) থমসন

# মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন সমাধান

## নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ পরমাণুর প্রতিটি শক্তিস্তরের ইলেকট্রনের সংখ্যা-

Type 1: শক্তিস্তরের ক্ষেত্রে,

(i) অরবিটাল সংখ্যা =  $n^2$

(ii) e-সংখ্যা =  $2n^2$

Type 2: উদশক্তিস্তরের ক্ষেত্রে,

(i) অরবিটাল সংখ্যা =  $(2l+1)$

(ii) e-সংখ্যা =  $2(2l+1)$

(ক)

$$n^2$$

(খ)

$$2n^2$$

$$\rightarrow 2 \times (2)^2 = 2 \times 4$$

(গ)

$$3n^2$$

(ঘ)

$$4n^2$$

১

→

$$l=0$$

(সোমাদার)

২

→

$$l=1$$

(দুই মোর্বিজির্চ ডা.স্টে.)

৩

→

$$l=2$$

(জব " " ডা.স্টে.)

৪

→

$$l=3$$

(ডটিল)

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ কোন পরমাণুর চতুর্থ কক্ষের ইলেকট্রনের

সংখ্যা - ?

$$\begin{aligned} & 2n^2 \\ &= 2(4)^2 \\ &= 2 \times 16 \\ &= 32 \end{aligned}$$

Ans

(ক)

৯টি

(খ)

১৬টি

(গ)

১৮টি

(ঘ)

৩২টি

# মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন মনড

## নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

$$A = P + n$$

বেরাংগা

প্রোটিন  
সংখ্যা

□ নিউক্লিয়ন সংখ্যা  $A$ , প্রোটিন সংখ্যা  $P$ , নিউট্রন  
সংখ্যা  $n$ , হলে পারমাণবিক ভর সংখ্যা-

(ক)

$$A = P + n$$

(খ)

$$Z = A + P$$

(গ)

$$M = P + N$$

(ঘ)

$$N = A + P$$

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ ইউরেনিয়ামের পারমাণবিক সংখ্যা কত?

২৩৮  
৭২ U

৩৩৮ আইসোটোপ

(ক)

৭২

(খ)

৮২

(গ)

৯২

(ঘ)

১০২

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্নমন্ড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

তেজস্ক্রিয়তা আবিষ্কার করেন?

(ক) জন এ লারসন

(খ) লেসার্ড

(গ) ডেনিস গ্যাবার

(ঘ) হেনরি বেকেরেল

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্নমন্ড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

গামা রশ্মি হলো-

তড়িৎ চৌম্বকীয়

(ক) মেকানিক্যাল রশ্মি

(খ) তড়িৎ চুম্বকীয় রশ্মি

(গ) তড়িৎ চুম্বকীয় রশ্মি নয়

(ঘ) ওপরের কোনটিই সত্যি নয়



# মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন সমন্বিত

## নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□  ${}_{14}^{30}\text{Si}$  ও  ${}_{15}^{31}\text{P}$  পরস্পরের কী?

$n=16$        $n=16$

সূত্র  
আইসোটোপ

$$A = P + n$$
$$\Rightarrow A - P = n$$

- (ক) আইসোটোপ
- (খ) আইসোবার
- (গ) আইসোটোন
- (ঘ) আইসোমার

আইসোটোপ : প্রোটন সংখ্যা সমান

আইসোবার : ভর " "

আইসোটোন : নিউট্রন " "

সেখানে

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ জারণ প্রক্রিয়া সম্পন্ন হয়-

আজ  
↓ ↓  
অ্যানোড (জারণ)

কবি  
↓ ↓  
ক্যাথোড (বিজারণ)

- (ক) অ্যানোডে
- (খ) ক্যাথোডে
- (গ) বর্ণিত কোনটিতেই নয়
- (ঘ) অ্যানোড এবং ক্যাথোড উভয়টিতে

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্নমন্ড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ অ্যানাডে কোন বিক্রিয়া সম্পন্ন হয়?

আছে কবি

(ক)

জারণ

(খ)

বিজারণ

(গ)

প্রশমন

(ঘ)

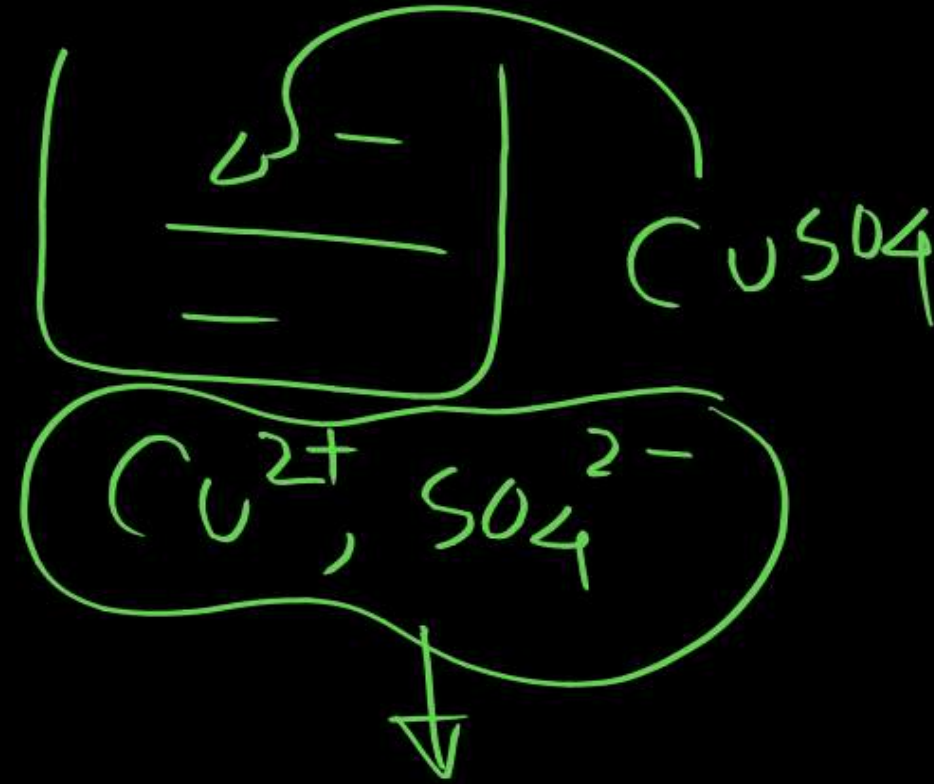
পানি যোজন

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

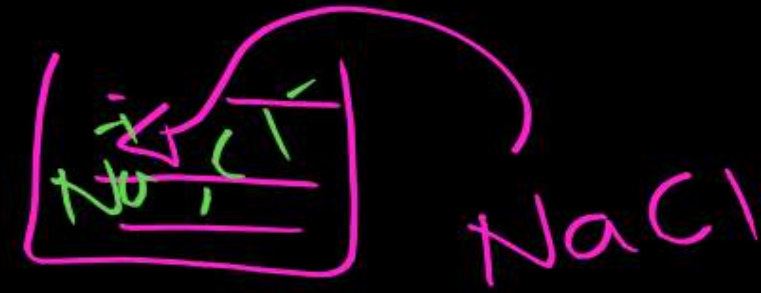
□ নিচের কোনটি ইলেকট্রনীয় পরিবাহী নয়?



- |     |             |                   |
|-----|-------------|-------------------|
| (ক) | কপার সালফেট |                   |
| (খ) | গ্রাফাইট    | স্বাভাবিক পরিবাহী |
| (গ) | নিকেল       |                   |
| (ঘ) | কপার        |                   |

$SO_2$   
 (C)  
 সালফিউরিক  
 অ্যাসিড  
 উৎপাদন  
 পদ্ধতি

**পরিষ্কার**



২-

**খিতব / ইলেক্ট্রনীয়**

- অম্ল পরিষ্কার  
 সালফার্ট অক্স  
 অক্সিজেন (C, Fe)
- অম্ল পরিষ্কার  
 (Si, Fe)

আধনের

**তড়িৎ বিশ্লেষণ / আধনিক  
পরিষ্কার**

তীব্র (95-100%)  
 → HCl,  $H_2SO_4$   
 → NaOH

দুর্বল (5%)  
 $CH_3COOH$ ,  
 $H_2CO_3$ ,  
 $NH_4OH$

## ଉଦ୍ଦିଷ୍ଟ ଅବିଶ୍ଳେଷ୍ୟାଃ

୦%

(i) ଚିନ୍ତିତ୍ରଣ  
(C12022011)

(ii) ଆଲୋଚନା

(iii) କାର୍ଯ୍ୟ, ପାଠ୍ୟ

(iv) ସମ୍ମିତ ସାମ୍ବଳ

(v) ଚଳାଏ

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ কোন বিজ্ঞানী তড়িৎ বিশ্লেষণের সূত্রদান করেন?

1833

মাইকেল ফারাডে

২য় পৃষ্ঠা

$1F = 96500 C$

(ক)

মেডেলিফ

(খ)

নিউটন

(গ)

অ্যাভোগ্যাড্রো

$6.02 \times 10^{23}$   
( $N_A$ )

(ঘ)

ফারাডে

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্নমন্ড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

এক ফ্যারাডে সমান কত কুলম্ব?

(ক)

৯৬০০০

(খ)

৯৫৬০০

(গ)

৯৬৫০০

(ঘ)

৯৫০০০

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নাসিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

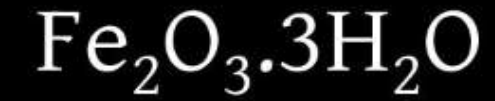
✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ নিচের কোনটি মরিচার সংকেত?

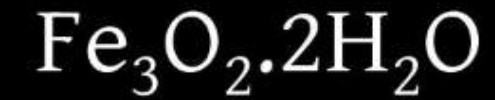
~~(ক)~~



(খ)



(গ)



(ঘ)



মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ সাবানের **আয়নিক গ্রুপ** হলো-

খাণনেত  
সুন্দ

(ক)



(খ)



(গ)



(ঘ)



# মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন সমাধান

## নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

তৈরী হয়ে গেলো

□ সোডিয়াম এসিটেটের সংকেত-

দুর্বল  
অম্ল  
+ শি অম্লের  
সমন

$CH_3COOH$  → দুর্বল Acid

$CH_3COONa$  → সমন

বাহ্যিক দুর্বল

বিশুদ্ধ

৩ টি বনো

প্রোটিন    ফসফেট    লাইকার্বোনেট

(ক)  $CH_2COONa$

(খ)  $(CH_3COO)_2Ca$

(গ)  $CH_3COONa$  → সমন

(ঘ)  $CHCOONa$

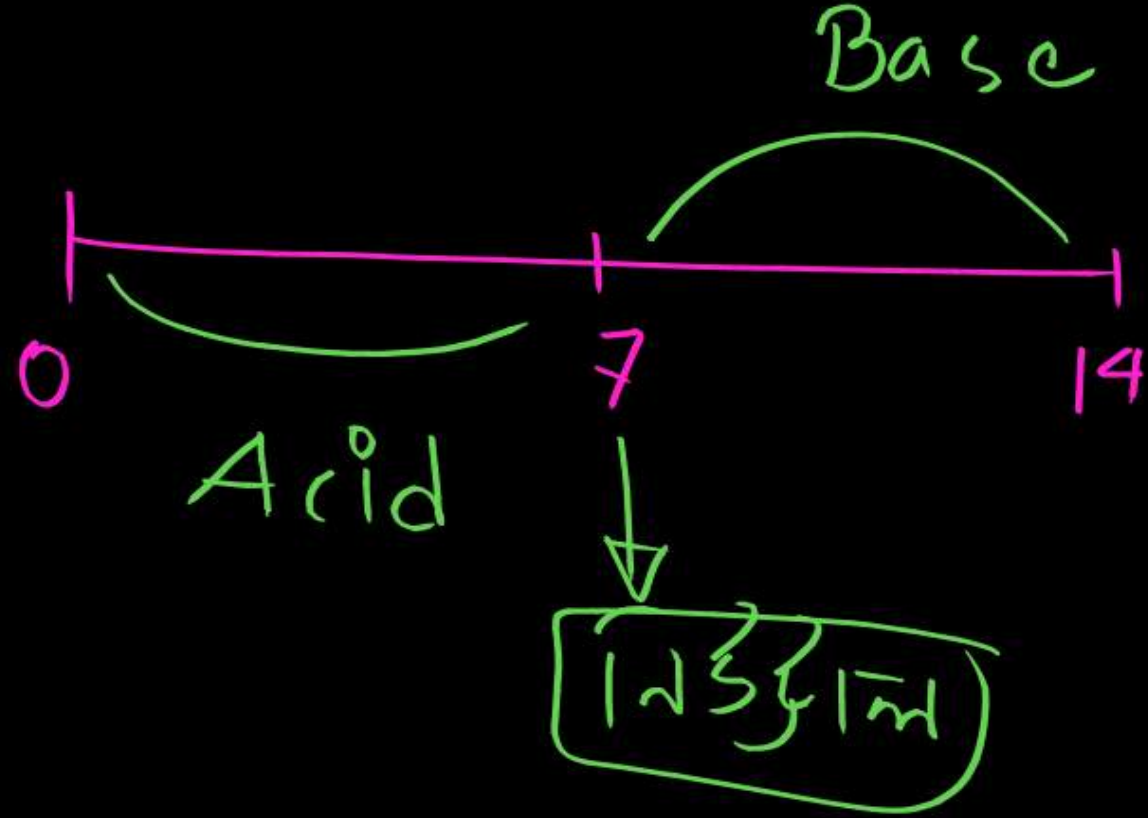
মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ pH হলো-

→ স্ফোরন(ধন)



(ক)

~~এসিড নির্দেশক~~

(খ)

~~ক্ষারীয় নির্দেশক~~

(গ)

~~এসিড ও ক্ষারীয় নির্দেশক~~

(ঘ)

এসিড, ক্ষারীয় ও নিরপেক্ষ নির্দেশক

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নাসিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ গাড়ির ব্যাটারিতে ব্যবহৃত এসিড-

(ক)  $\text{HNO}_3$  (নাইট্রিক)

(খ)  $\text{HCl}$  (হাইড্রোক্লোরিক)

(গ)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (সালফিউরিক)

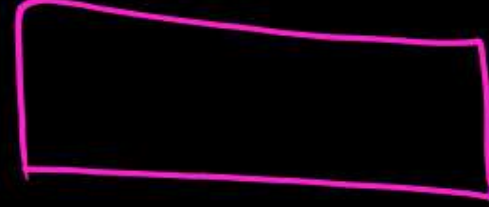
(ঘ)  $\text{H}_3\text{PO}_4$  (ফসফরিক)

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ জমির লবণাক্ততা নিয়ন্ত্রণ করে কোনটি?



(ক)

কৃত্রিম সার প্রয়োগ

(খ)

পানি সেচ

(গ)

প্রাকৃতিক গ্যাস প্রয়োগ

(ঘ)

মাটিতে নাইট্রোজেন ধরে রাখা

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ দুধে কোন ধরনের এসিড থাকে?

আপেল → ম্যালিক  
তেতলে → টারটারিক  
লেবু → অসাইট্রিক  
দুধে → ল্যাকটিক  
Acid

(ক) সাইট্রিক এসিড

(খ) ল্যাকটিক এসিড

(গ) সাইট্রিক ও ল্যাকটিক এসিড

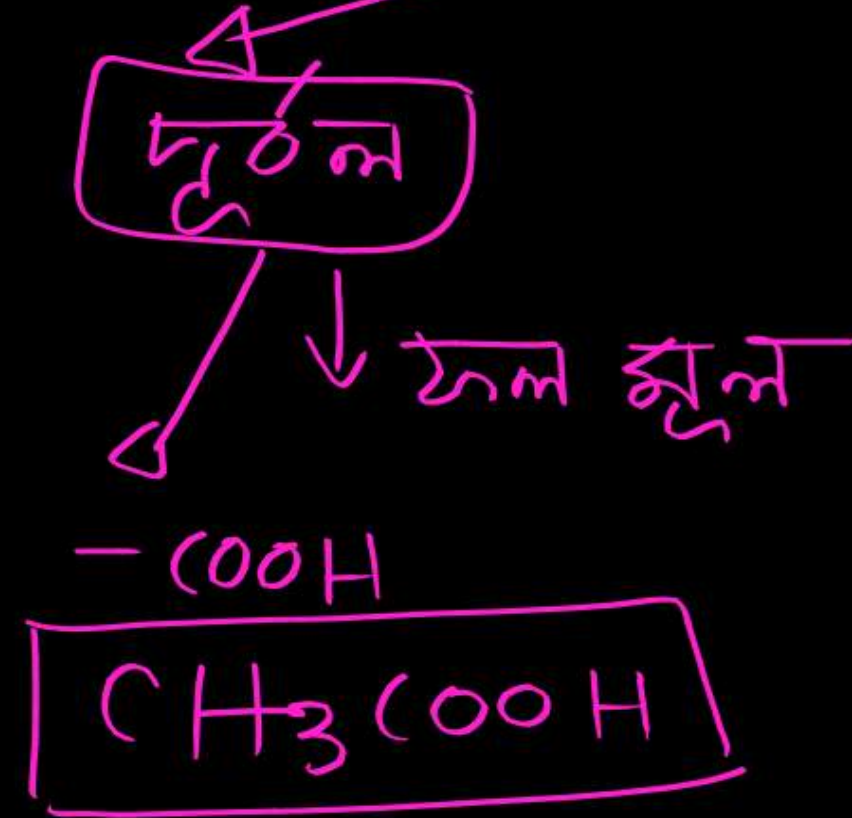
(ঘ) কোনোটিই নয়

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ কোনটি জৈব অম্ল?



(ক) নাইট্রিক এসিড (HNO<sub>3</sub>)

(খ) হাইড্রোক্লোরিক এসিড (HCl)

(গ) ইরোসিক এসিড

(ঘ) সালফিউরিক এসিড (H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

স্বর্ণের খাদ বের করতে কোন এসিড ব্যবহার করা হয়?

(ক)

সাইট্রিক এসিড

(খ)

নাইট্রিক এসিড

(গ)

হাইড্রোক্লোরিক এসিড

(ঘ)

টারটারিক এসিড

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নাসিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ নিচের কোনটি ক্ষারকীয় অক্সাইড?

(1/2/3)  
ধাতুর অক্সাইড → ক্ষারকীয়  
অধাতুর " → অম্লকীয়  
স্বা

(ক)



(খ)



(গ)



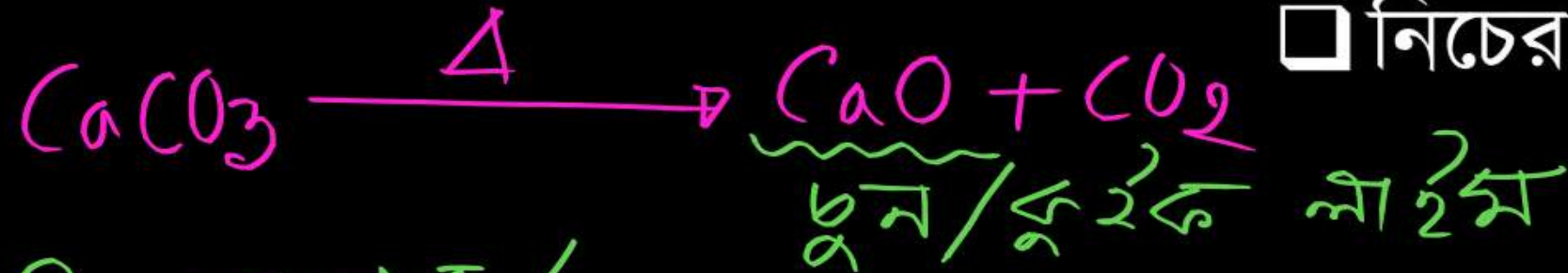
(ঘ)



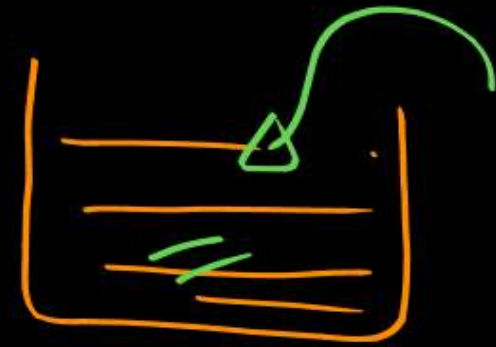
# মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন মনড

## নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

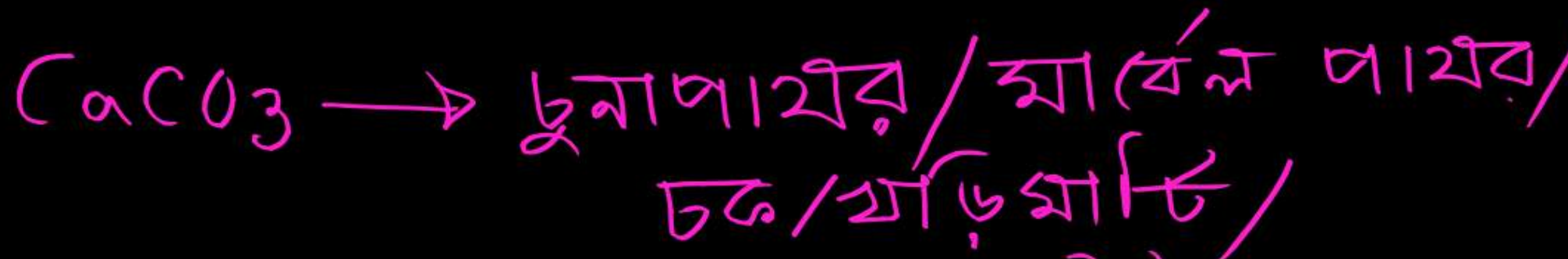
✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট



CaCO<sub>3</sub> → কোক/চারকোল



NaCl



□ নিচের কোনটি পানিতে দ্রবীভূত হয় না?

- CaCO<sub>3</sub>
- (ক) ক্যালসিয়াম কার্বনেট (HCl)
- (খ) সোডিয়াম ক্লোরাইড
- (গ) চিনি (C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub>)
- (ঘ) সালফিউরিক এসিড (H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্নমন্ড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ ম্যালিক এসিড পাওয়া যায়-

(ক) আমলকিতে

(খ) আঙ্গুরে

~~(গ) টমেটোতে~~

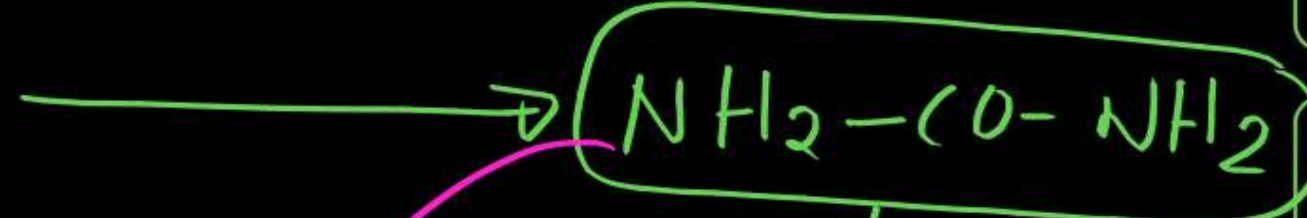
(ঘ) কোনোটিই নয়

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ নাইট্রোজেন গ্যাস থেকে কোন সার প্রস্তুত করা হয়?



ইউরিয়া

$$\text{N} = 46\%$$

(ক)

টিএসপি

(খ)

সবুজ সার

(গ)

পটাশ

(ঘ)

ইউরিয়া

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্নমন্ড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ রেফ্রিফাইড স্পিরিট হলো-

(ক) ৯০% ইথাইল অ্যালকোহল+১০% পানি

(খ) ৮০% ইথাইল অ্যালকোহল

~~(গ) ৯৫% ইথাইল অ্যালকোহল~~

(ঘ) ৯৮% ইথাইল অ্যালকোহল

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ 'অ্যাকোয়া রেজিয়া' বলতে বুঝায়?

অম্ল পান

(ক)

কনসেন্ট্রেটেড সালফিউরিক এসিড

(খ)

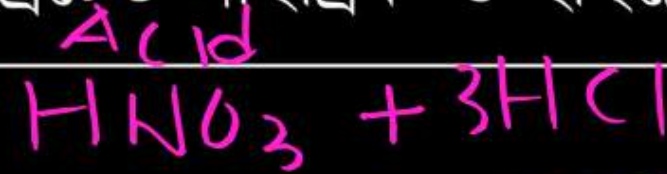
কনসেন্ট্রেটেড সালফিউরিক এবং কনসেন্ট্রেটেড নাইট্রিক এসিডের মিশ্রণ

(গ)

কনসেন্ট্রেটেড নাইট্রিক এসিড

(ঘ)

কনসেন্ট্রেটেড নাইট্রিক ও হাইড্রোক্লোরিক এসিডের মিশ্রণ



মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ টুথপেস্টের প্রধান উপাদান-

(ক) জেলী ও মশলা

(খ) ভোজ্য তেল ও সোডা

(গ) সাবান ও পাউডার

(ঘ) ফ্লোরাইড ও ক্লোরাফিল

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ বজ্রবৃষ্টির ফলে মাটিতে উদ্ভিদের কোন  
খাদ্য উপাদান বৃদ্ধি পায়?

$HNO_3, H_2SO_4$



- (ক) নাইট্রোজেন
- (খ) পটাশিয়াম
- (গ) অক্সিজেন
- (ঘ) ফসফরাস

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্নমন্ড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ কোনটি পানিতে দ্রবীভূত হয় না?

(ক)

গ্লিসারিন

(খ)

ফিটকিরি

(গ)

সোডিয়াম ক্লোরাইড

(ঘ)

ক্যালসিয়াম কার্বোনেট

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ নিম্নের কোনটি গ্রিন হাউজ গ্যাস নয়?

- (ক) নাইট্রাস অক্সাইড ( $NO_x$ )
- (খ) কার্বন ডাই-অক্সাইড ( $CO_2$ )
- (গ) অক্সিজেন
- (ঘ) মিথেন ( $CH_4$ )

মূল গ্রিন  
হার্ডওয়্যার

49-50%

O<sub>3</sub>

CFC

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ ইস্টের সংশ্লিষ্টত নেই কোন শিল্পে?

(ক)

মদ্য শিল্পে

(খ)

রুটি শিল্পে

(গ)

সাইট্রিক এসিড উৎপাদন

(ঘ)

এক কোষীয় প্রোটিন তৈরিতে

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ খাবার সোডা বা বেকিং পাউডারের  
রাসায়নিক সংকেত কোনটি?

(ক)



(খ)



(গ)



(ঘ)



মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ লোহাকে গ্যালভানাইজিং করতে ব্যবহৃত  
হয়-

(ক)

তামা

(খ)

জিঙ্ক/দস্তা

(গ)

রূপা

(ঘ)

এলুমিনিয়াম

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্নমন্ড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

Stainless Steel-এ মরিচা না পড়ার  
কারণ-

(ক)

লোহা

(খ)

দস্তা

~~(গ)~~

ক্রোমিয়াম

(ঘ)

অ্যালুমিনিয়াম

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ সংকর ধাতু পিতলের উপাদান-

পিত্তাঙ্ক = পিত্তল (তাম্র + তাম্বক)

বোতাম্‌টি = ব্রোন্স (তাম্র + তিন)

(ক) তাম্র ও তিন

(খ) তাম্র ও দস্তা

(গ) তাম্র ও সীসা

(ঘ) তাম্র ও নিকেল

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ সর্বাধিক হালকা গ্যাস-



(ক) অক্সিজেন

(খ) হাইড্রোজেন

(গ) রেডন

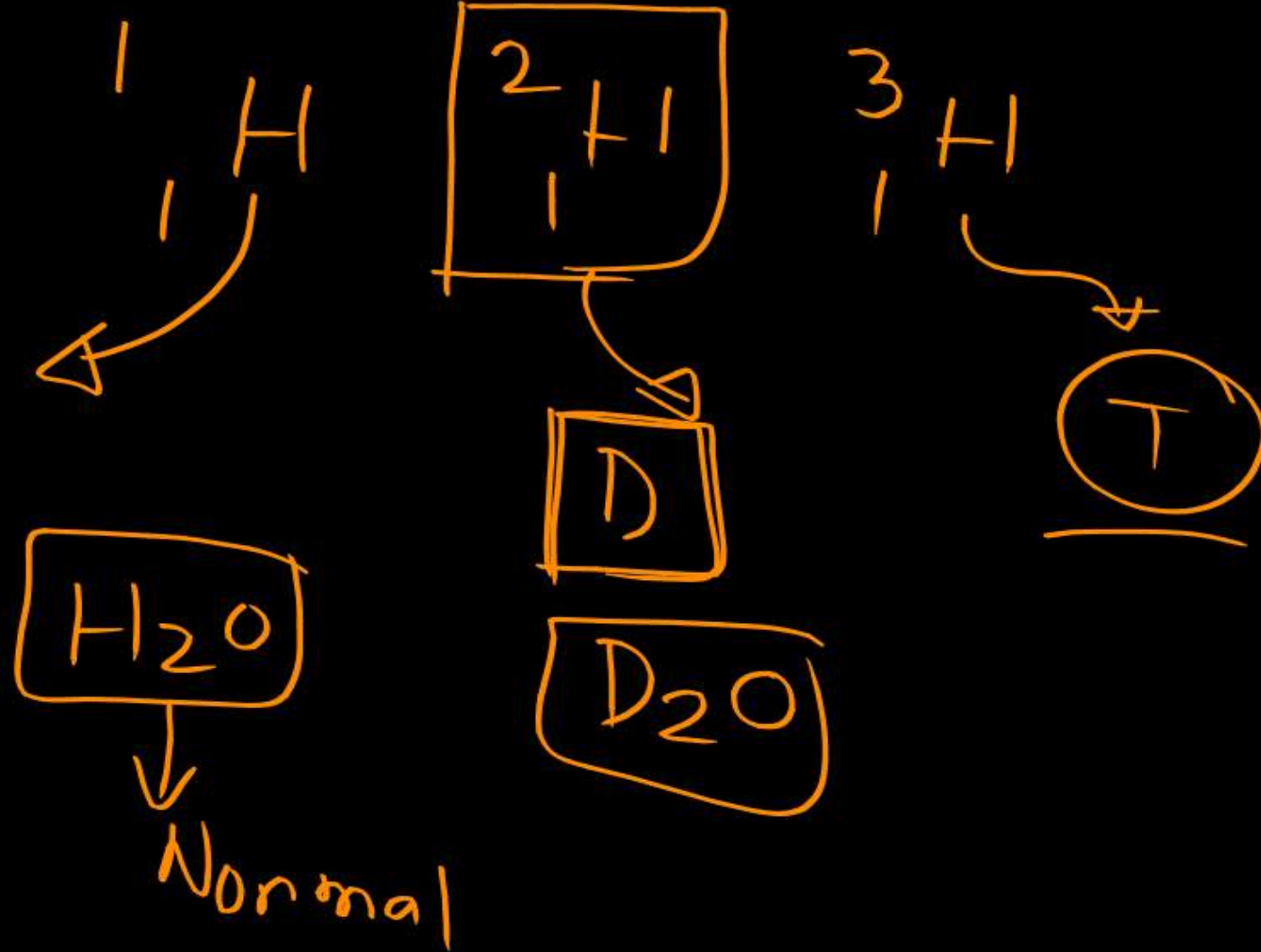
(ঘ) নাইট্রোজেন

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মন্ড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ ভারী পানির রাসায়নিক সংকেত-



(ক)



(খ)



(গ)



(ঘ)



মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মন্ড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট 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)

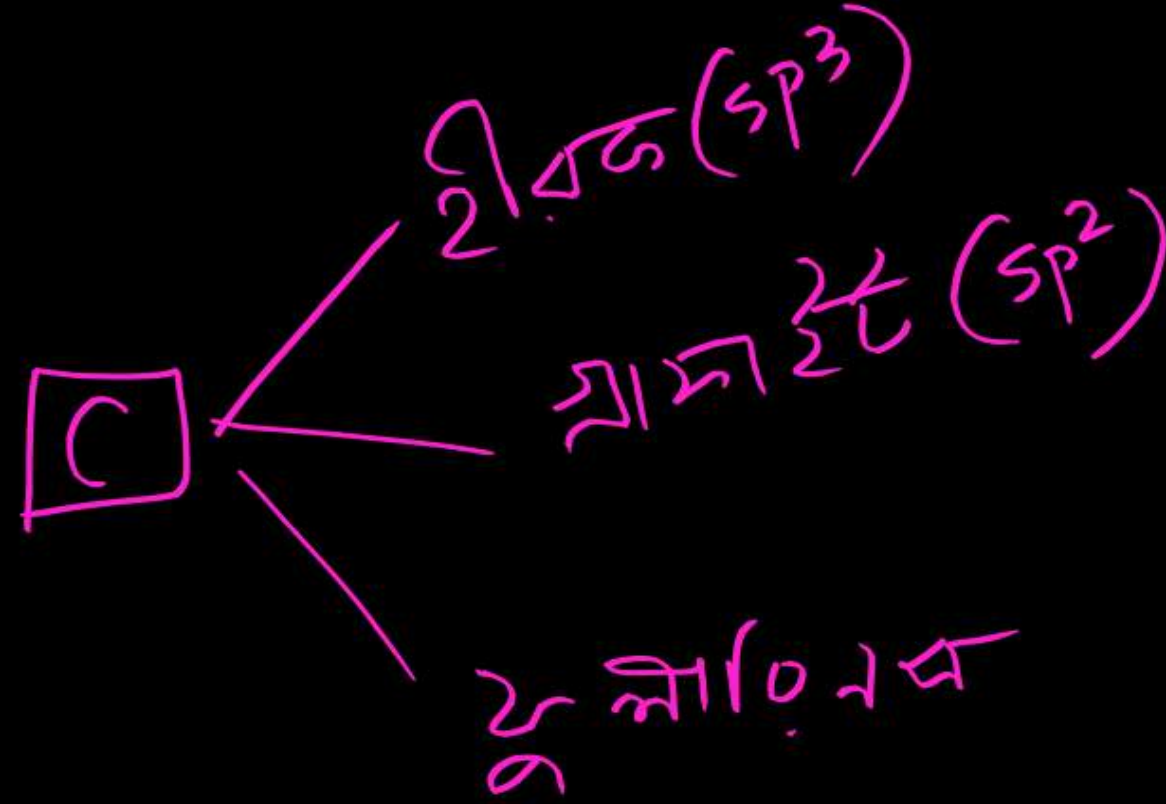
14, 41

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ গ্রাফাইটে কোন ধরনের সংকরণ বিদ্যমান?



(ক)

sp

(খ)

$sp^2$

(গ)

$sp^3$

(ঘ)

$sp^2d$

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ ফসজিন-এর সংকেত কোনটি?

(ক)



(খ)



(গ)



(ঘ)

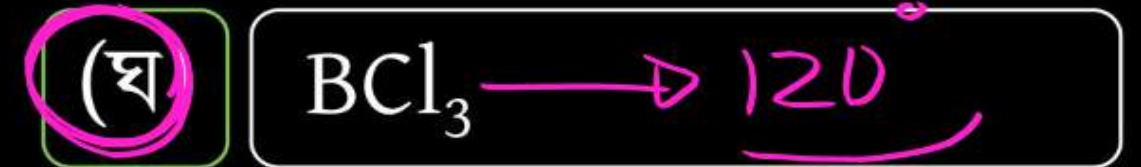


মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ নিচের কোন যৌগে বন্ধন কোণের মান সবচেয়ে বেশি?



skip

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মন্ড

# নাসিং 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?

skip

(ক)

$$K_p = K_c RT$$

(খ)

$$K_p = K_c$$

(গ)

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

(ঘ)

$$K_p = K_c (RT)^{-2}$$

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নাসিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ স্বাভাবিক তাপমাত্রায় কোনটি তরল?

- (ক)  $\text{Br}_2$
- (খ)  $\text{F}_2$
- (গ)  $\text{Cl}_2$
- (ঘ)  $\text{I}_2$

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

নেসলার দ্রবণ দ্বারা কোনটি শনাক্ত করা যায়?

~~skip~~

- (ক)  $\text{NH}_4^+$
- (খ)  $\text{Cu}^{2+}$
- (গ)  $\text{Fe}^{2+}$
- (ঘ)  $\text{Cr}^{3+}$

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

NaCl এর গলনাঙ্ক?

স্বনোঙ্ক  $1465^{\circ}\text{C}$

Na → ক্লোরাইড

৮ বাইন গলে

খসুদ্রের পার্মিডে

(ক)  $901^{\circ}\text{C}$

(খ)  $808^{\circ}\text{C}$

(গ)  $910^{\circ}\text{C}$

(ঘ)  $801^{\circ}\text{C}$

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মন্ড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ ল্যাবরেটরীতে বিষাক্ত লেড ক্রোমেটের পরিবর্তে কোনটি ব্যবহৃত হয়?

(ক)

বেনজিন

(খ)

জাইলিন

(গ)

পটাশিয়াম কার্বনেট

(ঘ)

টলুইন

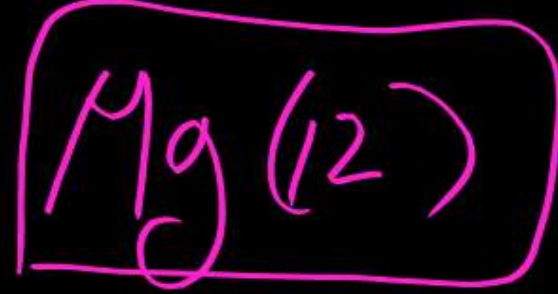
# মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন মনড

## নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

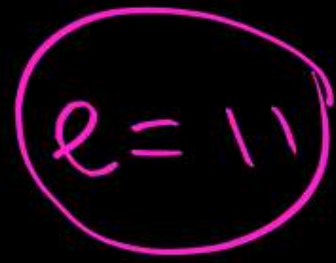
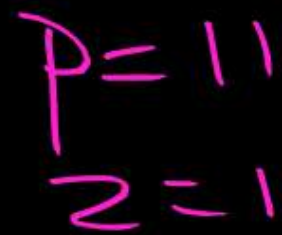
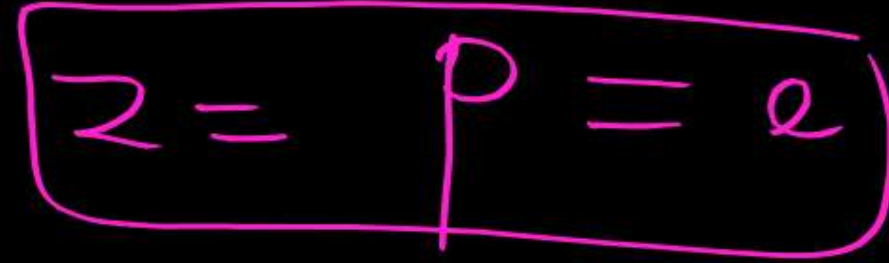
✓ ১০টি ফাইনাল রিভিশন ক্লাস ✓ ১০টি সাজেট্ট ফাইনাল ✓ ১০টি ফাইনাল মডেল টেস্ট

□ কোন আয়নটি আর্গনের সাথে আইসোইলেকট্রনিক?

আইসো



Ar (18)



(ক)



(খ)

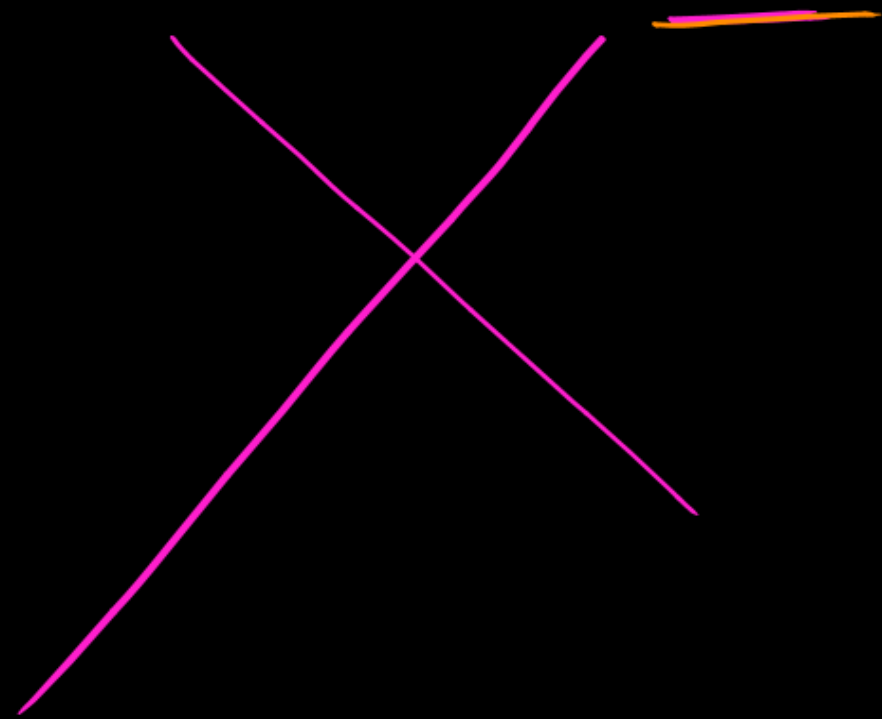


(গ)



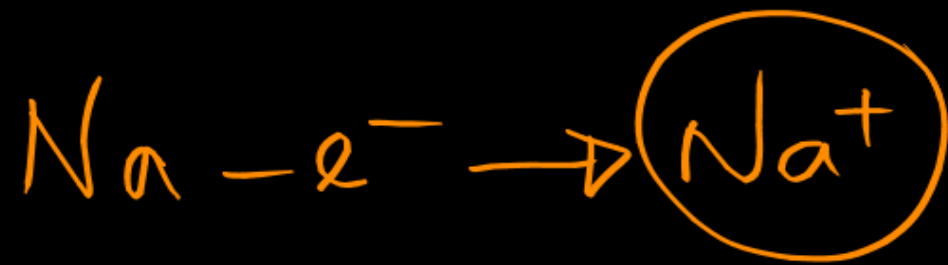
(ঘ)





→ এটি  $e^-$  এর আঠিন্য আছে

~~X~~<sup>+</sup> → এটি  $e^-$  ... গঠিত " "



মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্নমন্ড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ একটি পরমাণুর তৃতীয় অরবিটে ইলেকট্রন থাকতে পারে \_\_\_\_\_

$$\begin{aligned}2r^2 \\ = 2 \times (3)^2 \\ = 18\end{aligned}$$

(ক)

8

(খ)

18

(গ)

32

(ঘ)

24

# মহাপুরুষপূর্ণ প্রশ্ন মনড

## নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

skip

0.1M NaOH দ্রবণের pH কত?

$$pOH = 1$$

(ক)

1

(খ)

14

(গ)

13

(ঘ)

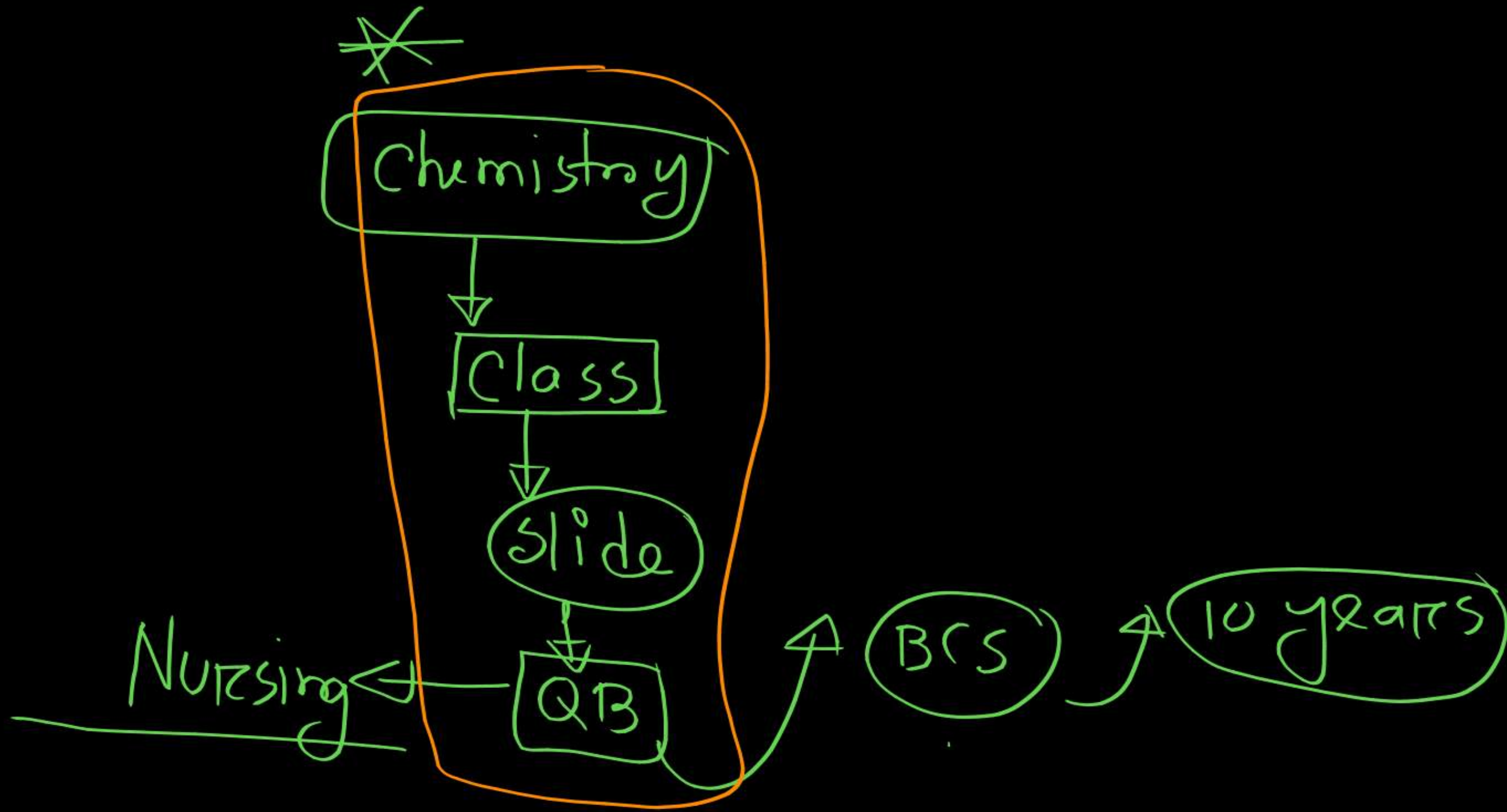
4

$$p^H + p^{OH} = 14$$



$$p^H = -\log[H^+]$$

$$p^{OH} = -\log[OH^-]$$



মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মন্ড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□?

(ক)

(খ)

(গ)

(ঘ)

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মন্ড

# নাসিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ নিম্নের কোনটি রঙিন যৌগ?

(ক)



(খ)



(গ)



(ঘ)



মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

$\text{Na}_2\text{CO}_3$  এর জলীয় দ্রবণ কোন প্রকৃতির?

(ক)

নিরপেক্ষ

(খ)

ক্ষারীয়

(গ)

অ্যাসিডীয়

(ঘ)

উভয়ধর্মী

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্নমন্ড

# নার্সিং ফাইনাল মডেল টেস্ট কোর্স

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

□ নাইট্রেট অ্যানায়নে কয়টি ইলেক্ট্রন রয়েছে?

(ক)

19

(খ)

32

(গ)

31

(ঘ)

23

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?

(ক)

Pt

(খ)

Fe

(গ)

Mo

(ঘ)

Ni

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্নমন্ড

# 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-

(ক) ক্যালসিয়াম (calcium)

(খ) পটাসিয়াম (potassium)

(গ) কপার (copper)

(ঘ) সোডিয়াম (sodium)

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মনড

# নার্সিং 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

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

(ক)  $2, 1(+1, 0, -1)$

(খ)  $2, 1, 2$

(গ)  $1, 1, 0$

(ঘ)  $2, 2, (-2)$

মহাপুরুষপূর্ণ  
প্রশ্ন মন্ড

# 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)

