

# আমমালাম আলাহিকুম



**RETINA**  
medical & dental admission coaching

1



# মেডিকেল ও ডেন্টাল ভর্তি পরীক্ষার জন্য এই অধ্যায়ের গুরুত্বপূর্ণ টপিকসমূহ

গুরুত্ব	টপিক	ভর্তি পরীক্ষায় যে বছর প্রশ্ন এসেছে
☆☆	পরমাণু মডেল ও প্রাথমিক ধারণা	MAT: 08-09, 01-02; DAT: 07-08
☆☆☆	কোয়ান্টাম সংখ্যা	MAT: 08-09, 03-04, 00-01; DAT: 08-09, 03-04, 02-03, 00-01
☆☆☆	পরমাণু ও পরমাণুর মূল কণিকাসমূহ	MAT: 19-20, 18-19, 17-18, 15-16, 13-14, 12-13, 07-08, 03-04, 02-03; DAT: 07-08, 05-06
☆	পারমাণবিক সংখ্যা ও পারমাণবিক ভরসংখ্যা	MAT: 07-08, 04-05
☆☆☆	ইলেকট্রন বিন্যাস	MAT: 17-18, 16-17, 13-14, 02-03; DAT: 19-20, 16-17, 10-11, 09-10, 01-02
☆☆☆	তড়িৎ চুম্বকীয় বর্ণালি	MAT: 18-19, 16-17, 15-16, 14-15, 13-14, 12-13; DAT: 19-20, 18-19, 17-18, 16-17, 09-10, 05-06, 04-05, 02-03

রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (পরমাণুর গঠন ও বর্ণালি পর্যন্ত)

## গুণগত রসায়ন (শিখা পরীক্ষা থেকে শেষ পর্যন্ত)



মেডিকেল ও ডেন্টাল ভর্তি পরীক্ষার জন্য এই অধ্যায়ের গুরুত্বপূর্ণ টপিকসমূহঃ

গুরুত্ব	টপিক	ভর্তি পরীক্ষায় যে বছর প্রশ্ন এসেছে
☆☆☆	দ্রাব্যতা ও দ্রাব্যতার গুণফল	MAT: 16-17, 10-11, 01-02; DAT: 17-18, 10-11
☆☆☆	ধাতব আয়ন শনাক্তকরণ	MAT: 19-20, 08-09; DAT: 19-20, 18-19, 10-11, 06-07
☆☆☆	দ্রবণে আয়ন শনাক্তকরণ	MAT: 16-17, 13-14; DAT: 16-17
☆☆☆	গুণগত বিশ্লেষণে সাধারণ ল্যাবরেটরি পদ্ধতিসমূহ	MAT: 13-14, 12-13, 10-11, 06-07; DAT: 18-19, 09-10, 05-06
☆☆☆	ক্রোমাটোগ্রাফি	MAT: 09-10, 02-03; DAT: 19-20, 03-04, 02-03

রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (শিখা পরীক্ষা থেকে শেষ পর্যন্ত)



## তড়িৎ চুম্বকীয় বর্ণালি এবং হাইড্রোজেনের পারমাণবিক বর্ণালির ব্যাখ্যা

কোনো ইলেকট্রন পরমাণুর উচ্চ শক্তিস্তর থেকে নিম্ন শক্তিস্তরে Jump করলে সে শক্তি বিকিরণ করে। বোর পরমাণু মডেল অনুসারে সেই বিকিরণের শক্তি,  $\Delta E = hf$ । এই বিকিরণই মূলত পারমাণবিক বর্ণালী।

পরীক্ষায় দেখা যায়, ভিন্ন ভিন্ন মৌলের পরমাণুর পারমাণবিক বর্ণালীর শক্তি বিভিন্ন। অর্থাৎ বর্ণালীর তরঙ্গ দৈর্ঘ্য বা কম্পাঙ্ক ভিন্ন হওয়ায় ভিন্ন রং এর বিকিরণ সৃষ্টি হয়। এই ভিন্নতা মূলত নির্ভর করে ইলেকট্রন কোন কক্ষপথ থেকে কোন কক্ষপথে স্থানান্তরিত হয় তার উপর।

লাইমেন, বামার প্রমুখ বিজ্ঞানীগণ বিভিন্ন সময় বর্ণালীর বিভিন্ন সিরিজের খোঁজ পান এবং ভিন্ন সূত্র দ্বারা প্রকাশ করেন। কিন্তু বর্তমানে বিভিন্ন পরমাণুতে প্রাপ্ত বিভিন্ন পারমাণবিক বর্ণালীর তরঙ্গ সংখ্যা বা তরঙ্গ দৈর্ঘ্য নির্ণয়ের একটি অভিন্ন সহজ সমীকরণ ব্যবহার করা হয়।

$$\text{সমীকরণটি হলো, } \bar{V} = \frac{1}{\lambda} = R_H \left( \frac{1}{n_L^2} - \frac{1}{n_H^2} \right) z^2$$

এখানে,  $\bar{V}$  = প্রতি একক দৈর্ঘ্যে তরঙ্গ সংখ্যা;  $\lambda$  = বর্ণালীর তরঙ্গ দৈর্ঘ্য;  $R_H$  = হাইড্রোজেন পরমাণুর জন্য রিডবার্গ ধ্রুবক;  $R_H = 1.09 \times 10^7 \text{ m}^{-1}$ ;  $z$  = মৌলের পারমাণবিক সংখ্যা;  $n_L$  = নিম্ন শক্তি স্তর;  $n_H$  = উচ্চ শক্তি স্তর।

## Poll Question- 1

---

যদি বিকিরিত বা শোষিত তরঙ্গের তরঙ্গদৈর্ঘ্য 500m হয় তবে তরঙ্গসংখ্যা কত?

(a)  $1/500(m^{-1})$

(b)  $1/250 (m^{-1})$

(c)  $1/300 (m^{-1})$





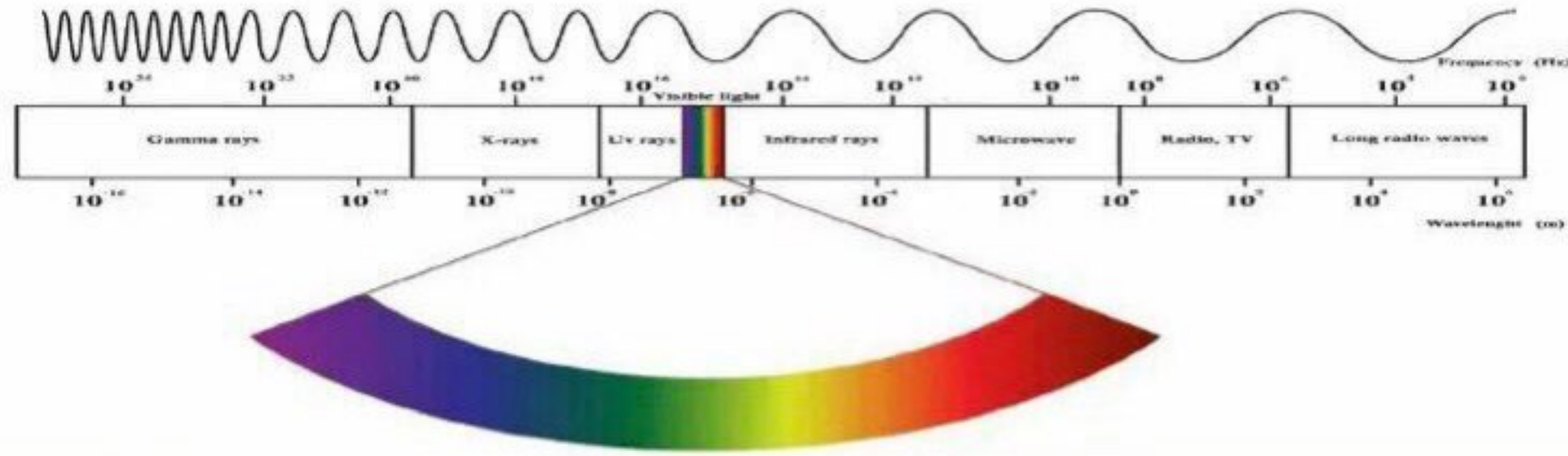
# তড়িৎ চুম্বকীয় বর্ণালি

তড়িৎ চুম্বকীয় বিকিরণ	তরঙ্গদৈর্ঘ্য পরিসর	গুরুত্বপূর্ণ ব্যবহার
রেডিও ওয়েভ অঞ্চল	10km – 1mm	রেডিও, টিভি, যন্ত্র ও জাহাজের সিগনাল হিসেবে ব্যবহৃত হয়।
মাইক্রোওয়েভ অঞ্চল	1mm – 1 m	মোবাইল টাওয়ার, মোবাইল ফোন সিগনাল ও মাইক্রোওভেনে ব্যবহৃত হয়।
অবলোহিত (IR) অঞ্চল	1mm – 780 nm	রিমোট কন্ট্রোল, সেন্সর পালস, অপটিকেল ফাইবারের মাধ্যমে যোগাযোগ ও ফিজিওথেরাপিতে ব্যবহৃত হয়।
দৃশ্যমান অঞ্চল	780 nm – 380 nm	সালোকসংশ্লেষণ, দর্শনের কাজে, বর্ণ নির্ধারণে ও বিশ্লেষণী রসায়নে পদার্থের পরিমাণ নির্ণয়ে ব্যবহৃত।
অতিবেগুনি	380 nm – 10 nm	জাল টাকা ও জাল পাসপোর্ট শনাক্তকরণে, UV ল্যাম্পে, ভিটামিন ডি প্রস্তুতিতে, সার্জিক্যাল ইকুয়েপমেন্টে ব্যাকটেরিয়া ও ভাইরাস নির্মূলে ব্যবহৃত হয়।
x ray অঞ্চল	10 nm – 0.01 nm	চিকিৎসা বিজ্ঞানে দেহের অভ্যন্তরের প্রতিচ্ছবি তোলার কাজে
গামা অঞ্চল	0.01 nm – 0.00005 nm	ক্যানসার রোগের চিকিৎসা ও খাদ্যশস্যে অণুজীব ধ্বংস করতে ব্যবহৃত হয়।
মহাজাগতিক রশ্মি	< 0.00005 nm	-

রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (পরমাণুর গঠন ও বর্ণালি পর্যন্ত)

# দৃশ্যমান আলোর মধ্যে বিভিন্ন ধরনের আলোক তরঙ্গদৈর্ঘ্য



ছন্দ	আলো	তরঙ্গদৈর্ঘ্য
বে	বেগুনি	380-424nm
নী	নীল	424-450 nm
আ	আসমানি	450-500 nm
স	+ সবুজ	500-575 nm
হ	হলুদ	575-590 nm
ক	কমলা	590-647nm
লা	লাল	647-780nm

রসায়ন ১ম পত্র  
অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (পরমাণুর গঠন ও বর্ণালি পর্যন্ত)



## Poll Question-04

আলোর বর্ণালির দৈর্ঘ্যের ভিত্তিতে যেমানান কোনটি?

[MAT: 16-17]

+

(a) অতিবেগুনি রশ্মি

(b) রঞ্জন রশ্মি

(c) অবলোহিত রশ্মি

(d) গামা রশ্মি

রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (পরমাণুর গঠন ও বর্ণালি পর্যন্ত)

## বর্ণালির অঞ্চলসমূহ

সিরিজের নাম	$n_L$	$n_H$	পরীক্ষিত বিকিরণ অঞ্চল
Lyman Series	1	2, 3, 4, .....	অতিবেগুনী অঞ্চল
Balmer Series	2	3, 4, 5, .....	দৃশ্যমান অঞ্চল
Paschen Series	3	4, 5, 6, .....	অবলোহিত অঞ্চল
Brackett Series	4	5, 6, 7, .....	অবলোহিত অঞ্চল
Pfund Series	5	6, 7, 8, .....	অবলোহিত অঞ্চল



## Poll Question- 2

---

➤ যদি ইলেকট্রন ৫ম শক্তিস্তর হতে লাইমেনে যায়, তাহলে  $n_L$  ও  $n_H$  উভয় এর মান কত?

(a)  $n_L = 1$  and  $n_H = 5$

(b)  $n_L = 2$  and  $n_H = 5$

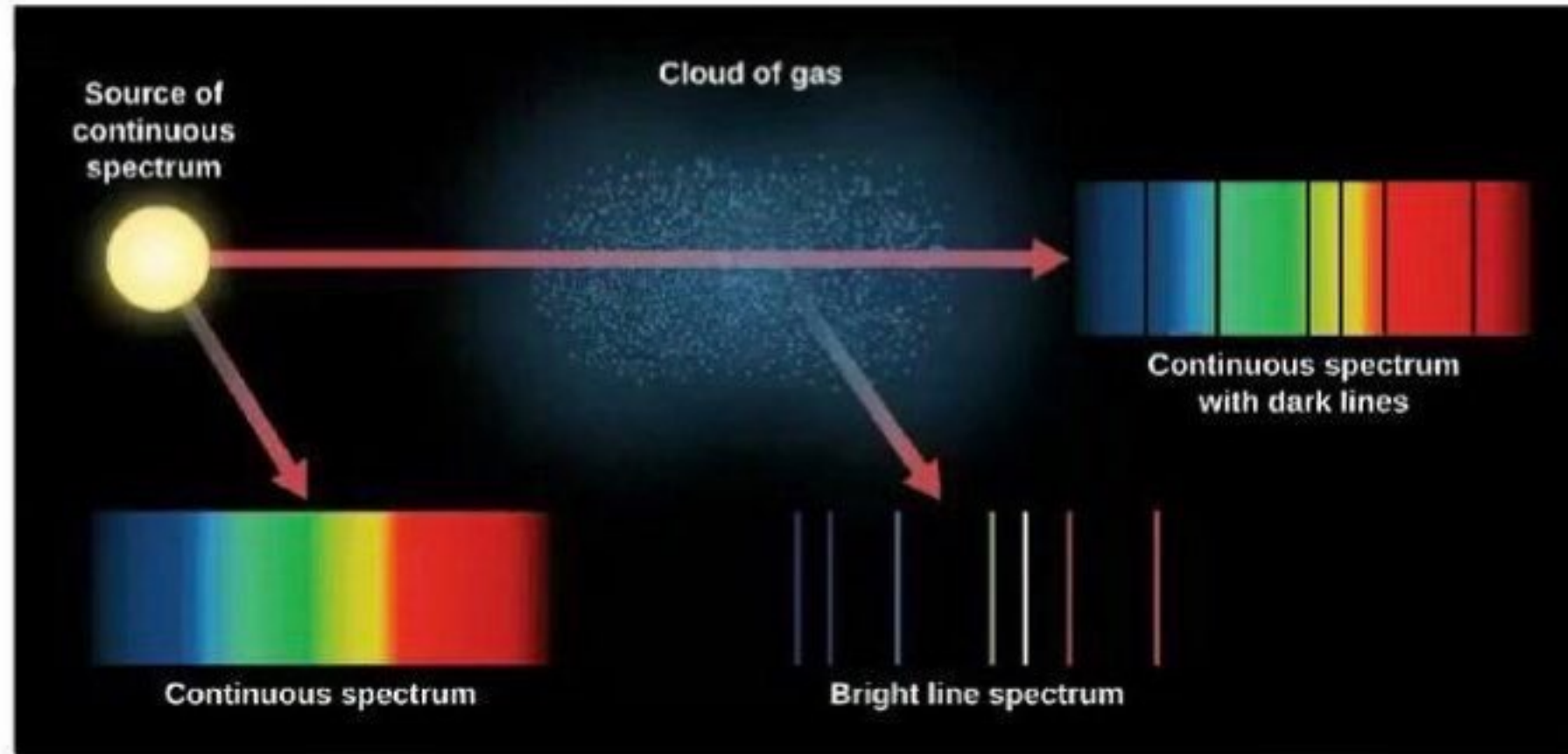
(c)  $n_L = 5$  and  $n_H = 1$

(d)  $n_L = 2$  and  $n_H = 2$

# বর্ণালির শ্রেণিবিভাগ

বৈশিষ্ট্য অনুসারে বর্ণালি দুই প্রকার। যথা-

(i) বিকিরণ বা উজ্জ্বল বর্ণালি	• উচ্চস্তর থেকে নিম্নস্তরে ফিরে আসার সময় আলোর বিকিরণ ঘটে।
(ii) শোষণ বা অনুজ্জ্বল বর্ণালি	• যখন পরমাণুতে ইলেকট্রন নিম্ন থেকে উচ্চ শক্তিস্তরে স্থানান্তরিত হয় তখন আলোর শোষণ ঘটে।



রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (পরমাণুর গঠন ও বর্ণালি পর্যন্ত)



পদার্থের গঠন অনুসারে বর্ণালি ৩ প্রকার। যথা-	
(i) পারমাণবিক বা রেখা বর্ণালি +	<ul style="list-style-type: none"> <li>পারমাণবিক বর্ণালি দুই প্রকার। যেমন,               <ol style="list-style-type: none"> <li>আলো বিচ্ছুরণ-বর্ণালি: এটি উজ্জ্বল বর্ণের রেখার হয়।</li> <li>আলো শোষণ-বর্ণালি : এটি কালো বর্ণের রেখার হয়।</li> </ol> </li> </ul>
(ii) আণবিক বা গুচ্ছ বর্ণালি	<ul style="list-style-type: none"> <li>কোন পদার্থের অণু তড়িৎ চুম্বকীয় রেডিয়েশনের শক্তি শোষণ করলে যে বর্ণালি উৎপন্ন হয় তাকে আণবিক বর্ণালি বলে। এ শ্রেণির বর্ণালির মধ্যে পড়ে-               <ol style="list-style-type: none"> <li>আবর্তন বর্ণালি বা মাইক্রোওয়েভ বর্ণালি</li> <li>কম্পন বর্ণালি বা অবলোহিত বর্ণালি</li> <li>ইলেকট্রন বর্ণালি</li> <li>রমন বর্ণালি</li> <li>NMR বর্ণালি</li> <li>ESR বর্ণালি ইত্যাদি।</li> </ol> </li> </ul>
(iii) নিরবচ্ছিন্ন বর্ণালি	<ul style="list-style-type: none"> <li>অত্যধিক তাপমাত্রায় কোনো উচ্চ আণবিক ভর বিশিষ্ট যৌগের দেখা যায়।</li> </ul>

## Previous Question

পারদের রেখা বর্ণালিতে কোন রংটি সুস্পষ্ট ভাবে পাওয়া যায়?

[MAT: 18-19]

(a) নীল

+

(b) হলুদ

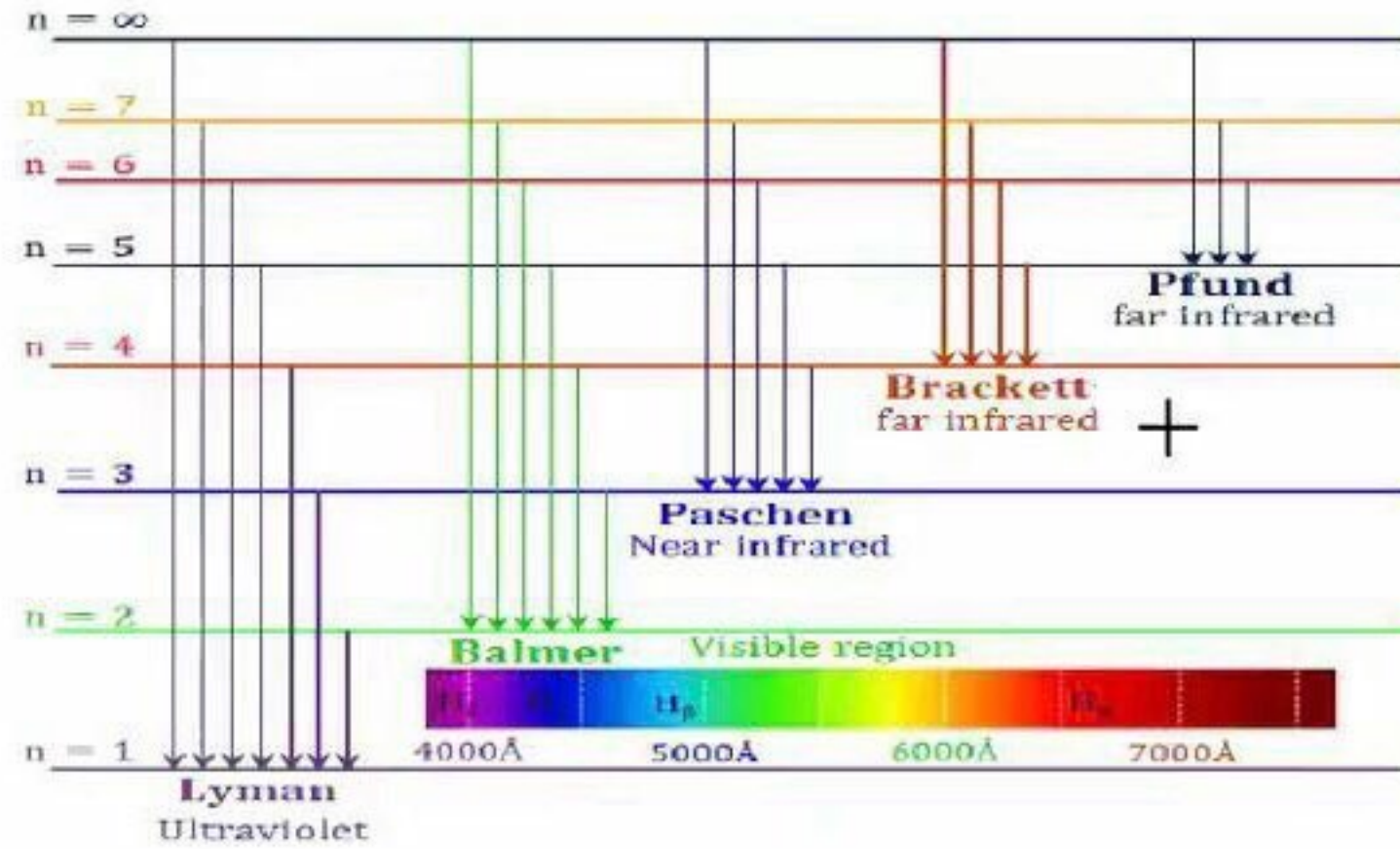
(c) কমলা

(d) আসমানী

রসায়ন ১ম পত্র  
অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (পরমাণুর গঠন ও বর্ণালি পর্যন্ত)



# বোর পরমাণু মডেল থেকে হাইড্রোজেনের পারমাণবিক বর্ণালির ব্যাখ্যা



লাইলির  
লাইমেন

বাবার  
বামার

পাশে  
পাশেন

ব্রাজিলের  
ব্রাকেট

ফুটবলার  
ফুন্ড

হাঁটে  
হামফ্রিস

রসায়ন ১ম পত্র  
অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (পরমাণুর গঠন ও বর্ণালি পর্যন্ত)

## গাণিতিক সমস্যা

- হাইড্রোজেন পরমাণুর ইলেকট্রন যখন ৪র্থ শক্তিস্তর ( $n = 4$ ) থেকে দ্বিতীয় শক্তিস্তরে ( $n = 2$ ) স্থানান্তরিত হয়, তখন সৃষ্ট বর্ণালী রেখার তরঙ্গ দৈর্ঘ্য কত হবে এবং বিকিরণের বর্ণ কীরূপ হবে? [BUET; 06-07, 14-15]

দৃশ্যমান আলোর মধ্যে বিভিন্ন ধরনের আলোর তরঙ্গদৈর্ঘ্য নিম্নরূপ

বেগুনি : 380 – 424 nm

নীল : 425 – 450 nm

আসমানী : 451 – 500 nm

সবুজ : 501 – 575 nm

হলুদ : 576 – 590 nm

কমলা : 591 – 647 nm

লাল : 648 – 780 nm

রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন



# UV রশ্মির ব্যবহার

- জাল পাসপোর্ট ও নকল টাকা শনাক্তকরণে:  
230-375nm তরঙ্গদৈর্ঘ্যের রশ্মি অপটিকেল সেন্সররূপে আসল-নকল কারেন্সি নোট ডিটেকটর মেশিনে ব্যবহৃত হয়।  
কারেন্সি নোটে **Security device** রূপে ফসফোর (Phosphor) নামক বিশেষ রাসায়নিক পদার্থ ব্যবহৃত হয়।
- ফ্লোরেসেন্ট লাইট বাল্ব তৈরি:  
Energy saving Fluorescent light bulb তৈরিতে পারমাণবিক বর্ণালি, UV রশ্মি ও ফসফোর ব্যবহৃত হয়ে থাকে।



## Previous Question

নিচের কোন প্রযুক্তিটি জালনোট শনাক্তকরণে ব্যবহৃত হয়?

[DAT: 19-20]

(a) NMR

+

(b) UV rays

(c) MRI

(d) DOT

রসায়ন ১ম পত্র  
অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (পরমাণুর গঠন ও বর্ণালি পর্যন্ত)



# IR রশ্মি



IR-রশ্মিকে মোটামুটিভাবে তিনটি শ্রেণিতে ভাগ করা হয়। যথা-

	তরঙ্গদৈর্ঘ্য	ব্যবহার
(i) near-IR অঞ্চল	780-2500 nm	• চিকিৎসা ক্ষেত্রে ব্যবহৃত হয়।
(ii) middle-IR অঞ্চল	2500-25000 nm	• জৈব যৌগের কার্যকরীমূলক শনাক্তকরণে, spectroscopy তে ব্যবহৃত হয়।
(iii) far-IR অঞ্চল	25000 - $1 \times 10^6$ nm	• চিকিৎসা ক্ষেত্রে ব্যবহৃত হয়।

## মানবদেহ ও IR রশ্মির সম্পর্কঃ

মানবদেহে IR	<ul style="list-style-type: none"><li>• IR-রশ্মির বিকিরণ মাত্রা দেহে উৎপন্ন তাপশক্তির সমানুপাতিক।</li><li>• মানব দেহের বিকিরিত -রশ্মির পরিসর হলো 8000-12000nm ; যা middle-IR এর মধ্যস্থ দেহ অবলোহিত রশ্মি বা Body-IR রশ্মি নামে পরিচিত।</li></ul>
IR-থার্মোগ্রাফ	• মেডিকেল IR-রশ্মি বিভিন্ন রোগ নির্ণয়ে ব্যবহৃত হয়। একে মেডিকেল IR থার্মোগ্রাফ বলে।

রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (পরমাণুর গঠন ও বর্ণালি পর্যন্ত)

# চিকিৎসা ক্ষেত্রে IR-রশ্মির ব্যবহার

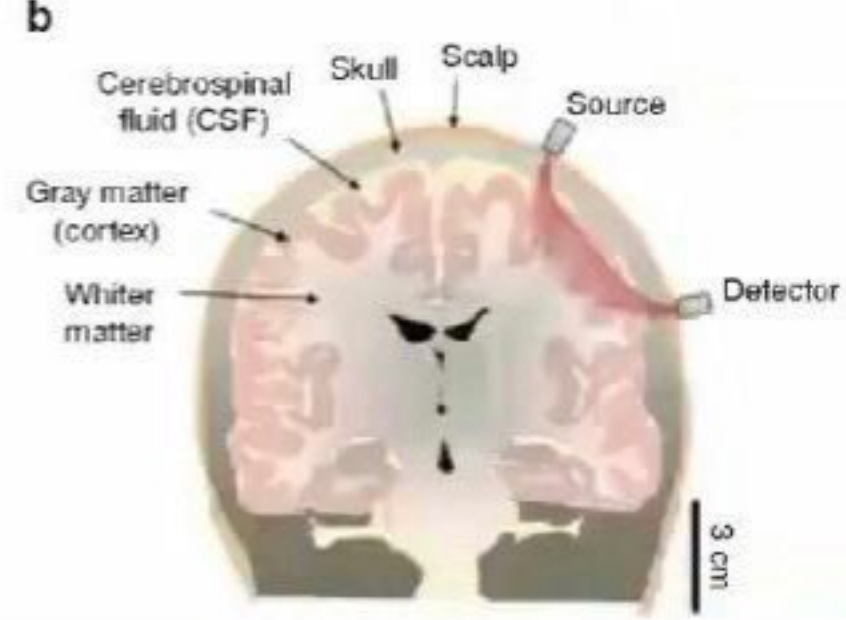
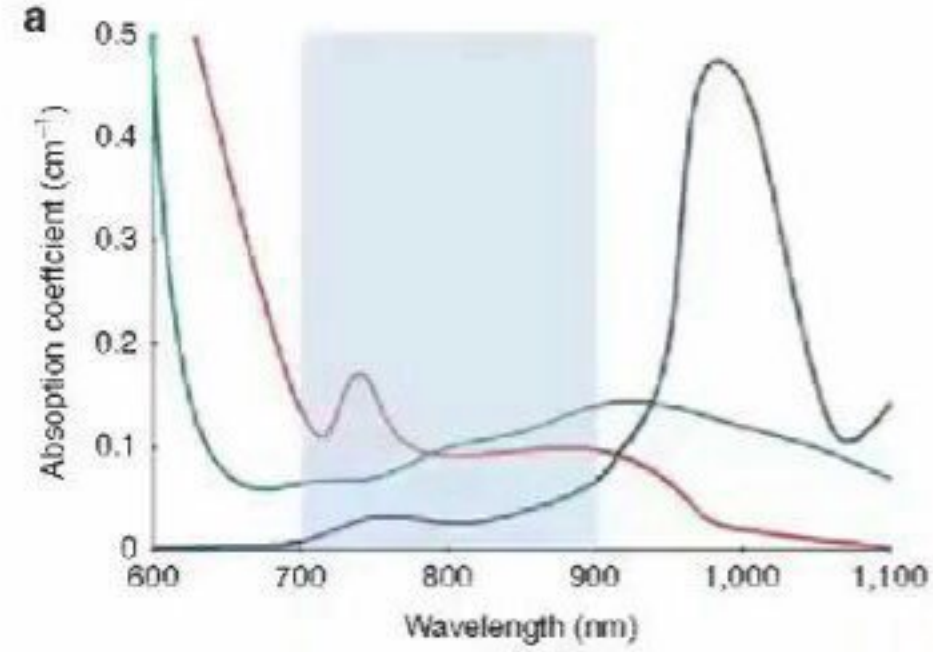
- ক্যান্সার নির্ণয়
- মস্তিষ্কের রোগ নির্ণয়
- স্ট্রোক চিকিৎসা
- ফিজিওথেরাপি: Frozen shoulder ও মাংশপেশির ব্যাথা নিরাময়ে কার্জকরী
- মেডিকেল ডায়াগনস্টিক পদ্ধতিঃ রক্তের শর্করা নির্ণয়ে ও পালস অক্সিমিট্রিতে NIR ব্যবহৃত হয়।
- DOT (Diffuse Optical Tomography) পদ্ধতি ব্যবহার করে মাথার খুলির (Cortex) কার্যপদ্ধতি নির্ণয় করা যায়।



রসায়ন ১ম পত্র  
অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (পরমাণুর গঠন ও বর্ণালি পর্যন্ত)



# চিকিৎসা ক্ষেত্রে IR-রশ্মির ব্যবহার



রসায়ন ১ম পত্র  
অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (পরমাণুর গঠন ও বর্ণালি পর্যন্ত)

## Poll Question-05

অবলোহিত রশ্মির ব্যবহার নয় কোনটি?

[MAT: 16-17]

+

(a) রিমোট কন্ট্রোল

(b) টিভি সিগন্যাল

(c) অপটিক্যাল ফাইবারের মাধ্যমে যোগাযোগ

(d) ফিজিওথেরাপি

রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (পরমাণুর গঠন ও বর্ণালি পর্যন্ত)



## রোগ নির্ণয়ে MRI পরীক্ষা

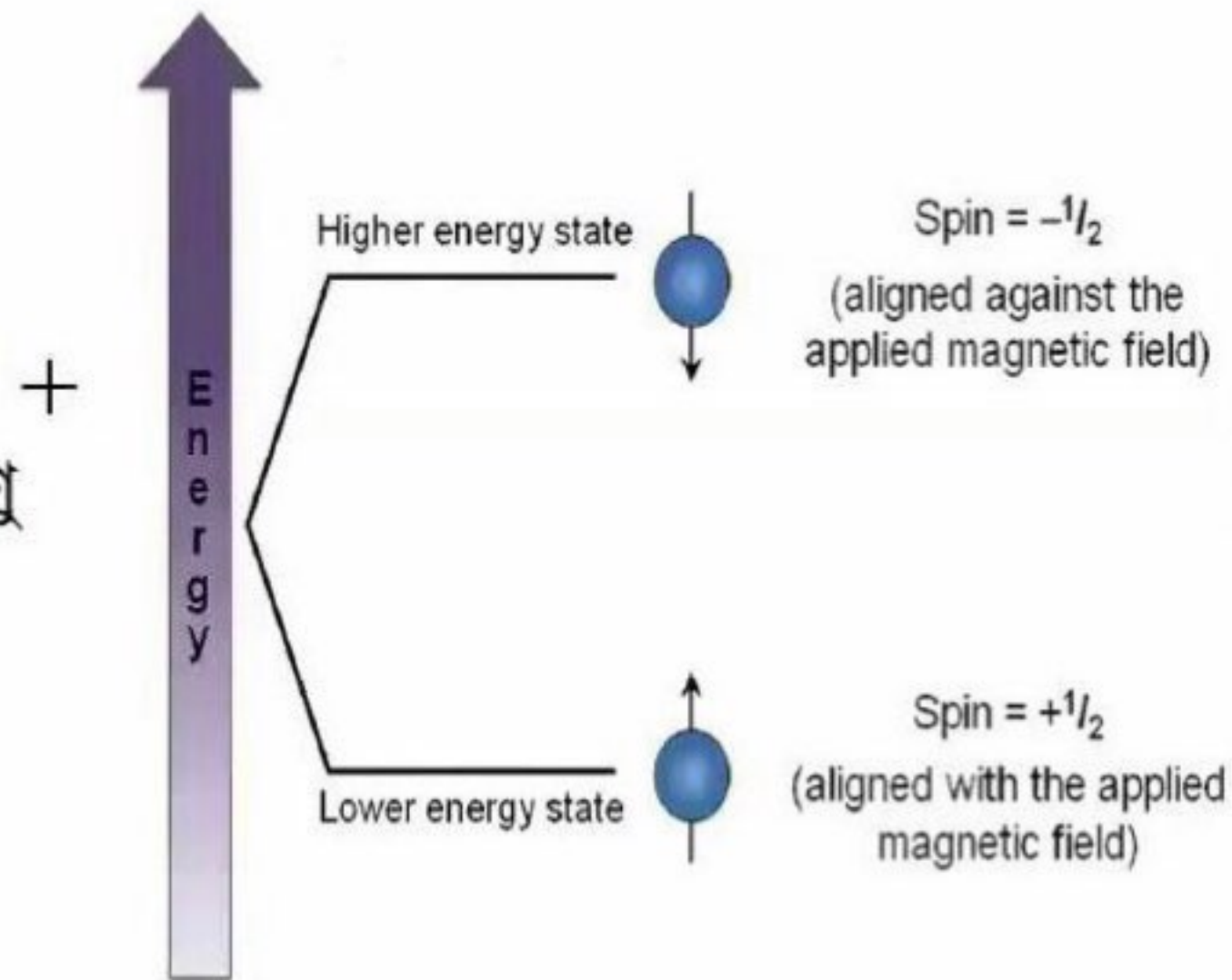
- পূর্ণরূপঃ Magnetic Resonance Imaging
- আবিষ্কারকঃ Paul C. Lauterbur ও Peter Mansfield.
- MRI মেশিনে ব্যবহৃত রেডিও তরঙ্গসমূহ (ফ্রিকুয়েন্সি) উচ্চ ফ্রিকুয়েন্সির A.C. current থেকে সৃষ্টি করা হয়।
- ব্যবহৃত চৌম্বক ক্ষেত্রের টেসলা মান 0.5-3
- ব্যবহার: মস্তিষ্কের টিউমার নির্ণয়, মস্তিষ্কের আঘাত, হাইড্রোসেফালাস রোগ নির্ণয়, মেরুমজ্জায় টিউমার শনাক্তকরণ



রসায়ন ১ম পত্র  
অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (পরমাণুর গঠন ও বর্ণালি পর্যন্ত)

# NMR পরমাণুর বৈশিষ্ট্য

- i) বিজোড় সংখ্যক প্রোটন বা নিউট্রন যুক্ত নিউক্লিয়াস থাকে।
- ii) NMR পরমাণুর নিউক্লিয়াসে দুর্বল ম্যাগনেটিক মোমেন্ট থাকে।
- iii) প্রবল চুম্বক ক্ষেত্রের প্রভাবে থাকা NMR পরমাণু যুক্ত যৌগ থেকে রেডিও ফ্রিকুয়েন্সির প্রভাবে অণুরণন সিগন্যাল কম্পিউটারে সৃষ্টি হয়।



রসায়ন ১ম পত্র  
অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (পরমাণুর গঠন ও বর্ণালি পর্যন্ত)



## Previous Question

নিচের কোনটি মস্তিষ্কের টিউমার শনাক্তকরণে সর্বাধিক ব্যবহৃত হয়?

[DAT: 19-20]

- (a) UV +
- (b) Radio wave
- (c) IR
- (d) MRI

রসায়ন ১ম পত্র  
অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (পরমাণুর গঠন ও বর্ণালি পর্যন্ত)

## Poll Question-06

কোন পরমাণুটি NMR সক্রিয়?

(a) O

+

(b) Ar

(c) F

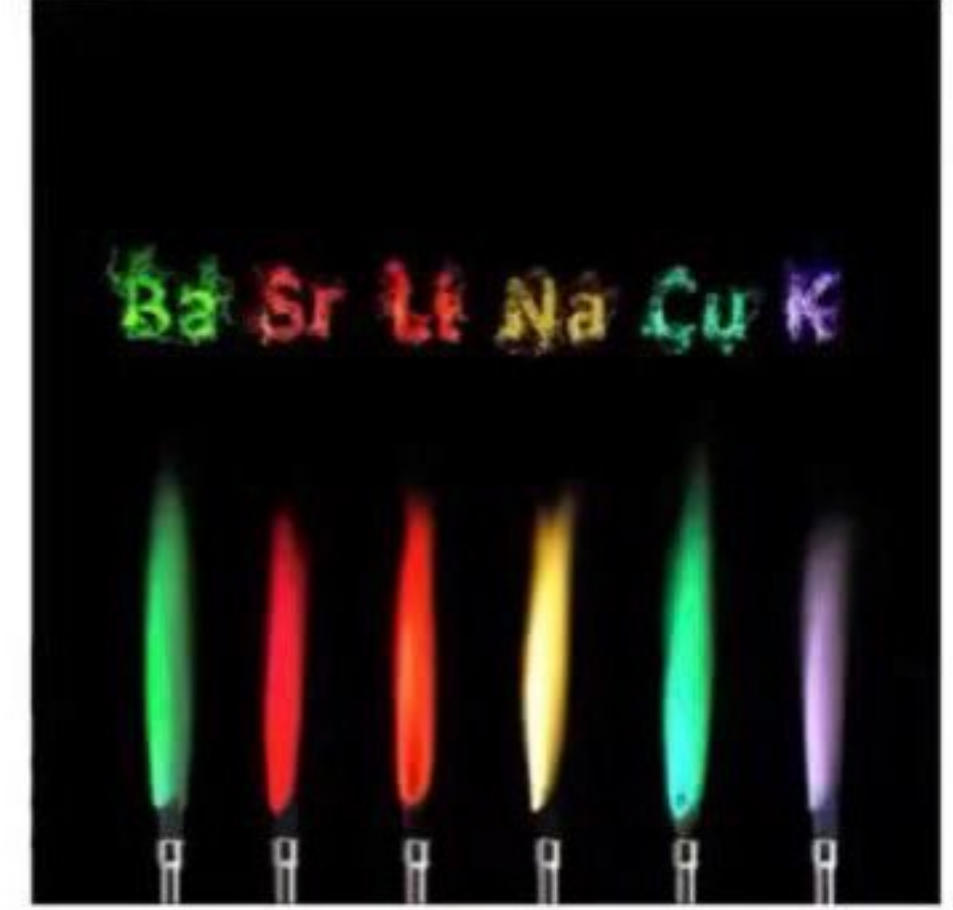
(d) Ca

রসায়ন ১ম পত্র  
অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (পরমাণুর গঠন ও বর্ণালি পর্যন্ত)

# শিখা পরীক্ষা



আয়ন	খালি চোখে নিরীক্ষা	কোবাল্ট বু-গ্লাস দিয়ে নিরীক্ষা
$K^+$	হালকা বেগুনি শিখা	গোলাপী লাল / গোলাপি শিখা
$Cu^{2+}$	নীলাভ সবুজ / গাঢ় সবুজ শিখা	বিশেষ কোনো বর্ণ নেই
$Na^+$	সোনালি হলুদ শিখা	বিশেষ কোনো বর্ণ নেই
$Ca^{2+}$	ইটের মতো লাল শিখা	হালকা সবুজ শিখা



রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (শিখা পরীক্ষা থেকে শেষ পর্যন্ত)



## Previous Question

---

কোবাল্ট কাঁচের ভিতর দিয়ে ক্যালসিয়ামের শিখা দেখতে কেমন হয়?

[DAT: 18-19]

- (a) ইটের মত লাল
- (b) গাঢ় লাল
- (c) হালকা সবুজ
- (d) নীলাভ সবুজ

## Poll Question-01

শিখা পরীক্ষায় কোন আয়নটি বর্ণ উৎপন্ন করে না?

(a)  $\text{Na}^+$

(b)  $\text{K}^+$

(c)  $\text{Al}^{3+}$

(d)  $\text{Ca}^{2+}$

রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (শিখা পরীক্ষা থেকে শেষ পর্যন্ত)



সংযুক্তি অনুসারে দ্রবণ তিন প্রকার। যথা-

অসম্পৃক্ত দ্রবণ	সর্বাধিক পরিমাণ অপেক্ষা কম পরিমাণ দ্রব দ্রবীভূত থাকে।
সম্পৃক্ত দ্রবণ	সর্বাধিক যে পরিমাণ দ্রব দ্রবীভূত থাকতে পারে।
অতিপৃক্ত দ্রবণ	অধিক পরিমাণ দ্রব দ্রবীভূত থাকে।





## গাণিতিক সমস্যা

---



25°C তাপমাত্রায় 500 mL সম্পৃক্ত দ্রবণে 10 gm লবন দ্রবীভূত আছে। দ্রবণের দ্রাব্যতা কত?

•



25°C তাপমাত্রায় NaCl এর দ্রাব্যতা 4.5 mole/L হলে 500 mL সম্পৃক্ত দ্রবণে কত gm লবন দ্রবীভূত আছে?



## Poll Question-02

25°C তাপমাত্রায় কোন লবনের দ্রাব্যতা 2.5g/L হলে 300 mL সম্পৃক্ত দ্রবণে কত গ্রাম লবন দ্রবীভূত আছে?

- (a) 0.25 gm
- (b) 1.25 gm
- (c) 0.75 gm
- (d) 1.75 gm

## • দ্রাব্যতার নির্ভরশীলতা

---

- দ্রবের প্রকৃতি
- দ্রাবকের প্রকৃতি
- তাপমাত্রা
- চাপ

# দ্রব্যতার গুণফল ও আয়নিক গুণফল

---



•

রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (শিখা পরীক্ষা থেকে শেষ পর্যন্ত)



# আয়নিক গুণফল ও দ্রাব্যতা গুণফল এর মধ্যে সম্পর্ক

আয়নিক গুণফল	দ্রাব্যতা গুণফল
নির্দিষ্ট তাপমাত্রায় কোনো স্বল্প দ্রবণীয় লবণের যে কোনো ঘনমাত্রায় দ্রবণে উপস্থিত আয়নদ্বয়ের মোলার ঘনমাত্রার যথোপযুক্ত ঘাতসহ গুণফল।	নির্দিষ্ট তাপমাত্রায় কোনো স্বল্প দ্রবণীয় লবণের সম্পৃক্ত দ্রবণে উপস্থিত আয়নদ্বয়ের সর্বাধিক মোলার ঘনমাত্রার যথোপযুক্ত ঘাতসহ গুণফল।
অসম্পৃক্ত দ্রবণ বা লঘু দ্রবণ, সম্পৃক্ত দ্রবণ অথবা অতিপৃক্ত দ্রবণ।	নির্দিষ্ট তাপমাত্রায় সংশ্লিষ্ট দ্রবের সম্পৃক্ত দ্রবণ।
নির্দিষ্ট তাপমাত্রায় কোনো দ্রবের (লবণের) আয়নিক গুণফল দ্রবণের গাঢ়তার ওপর নির্ভর করে ভিন্ন ভিন্ন হতে পারে।	নির্দিষ্ট তাপমাত্রায় ঐ দ্রবের (লবণের) দ্রাব্যতা গুণফল একটি স্থির সংখ্যা হয়।

রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (শিখা পরীক্ষা থেকে শেষ পর্যন্ত)

# দ্রব্যতার গুণফল হিসাব

---

রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (শিখা পরীক্ষা থেকে শেষ পর্যন্ত)

$CaCl_2$  এর দ্রাব্যতা  $0.005molL^{-1}$  হলে দ্রাব্যতা গুণফল কত?



## গাণিতিক সমস্যা

25° C তাপমাত্রায়  $\text{AlCl}_3$  দ্রাব্যতা গুণফল  $2.7 \times 10^{-3}$  হলে দ্রবনে  $\text{Cl}^-$  আয়নের ঘনমাত্রা কত ?

রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (শিখা পরীক্ষা থেকে শেষ পর্যন্ত)

## Poll Question-03

$\text{CaC}_2\text{O}_4$  এর দ্রাব্যতা S হলে দ্রাব্যতা গুণফল কত?

(a)  $s^2$

(b)  $4s^3$

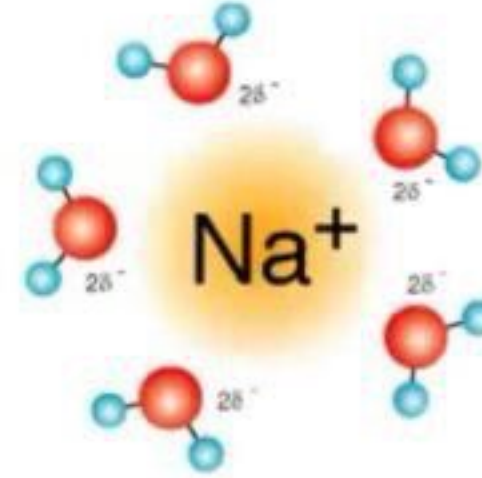
(c)  $27s^4$

(d)  $108s^5$

# যৌগের পানিতে দ্রবণীয়তা

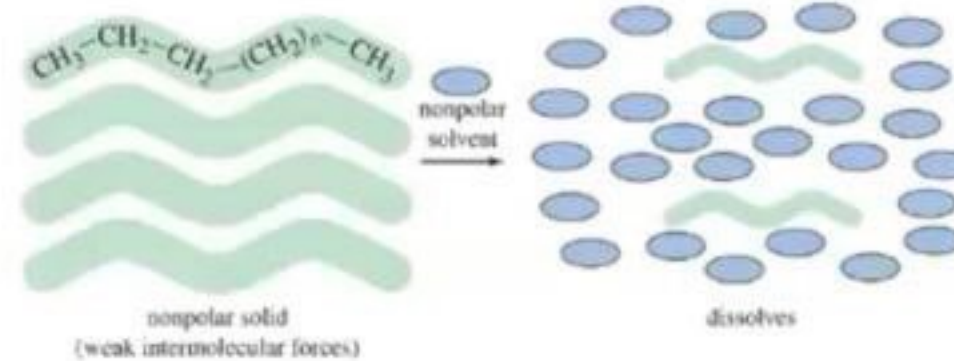


Slightly positive hydrogen are attracted to chlorine anions



Slightly negative oxygen are attracted to sodium cations

## Nonpolar Solute with Nonpolar Solvent



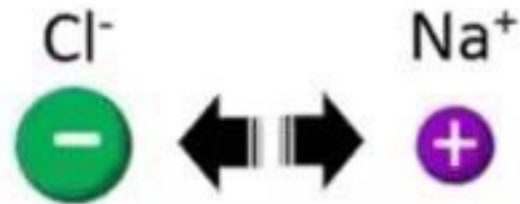
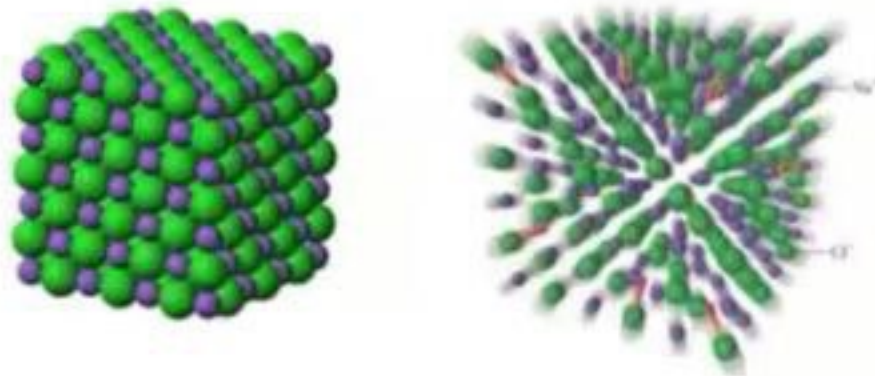
রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (শিখা পরীক্ষা থেকে শেষ পর্যন্ত)

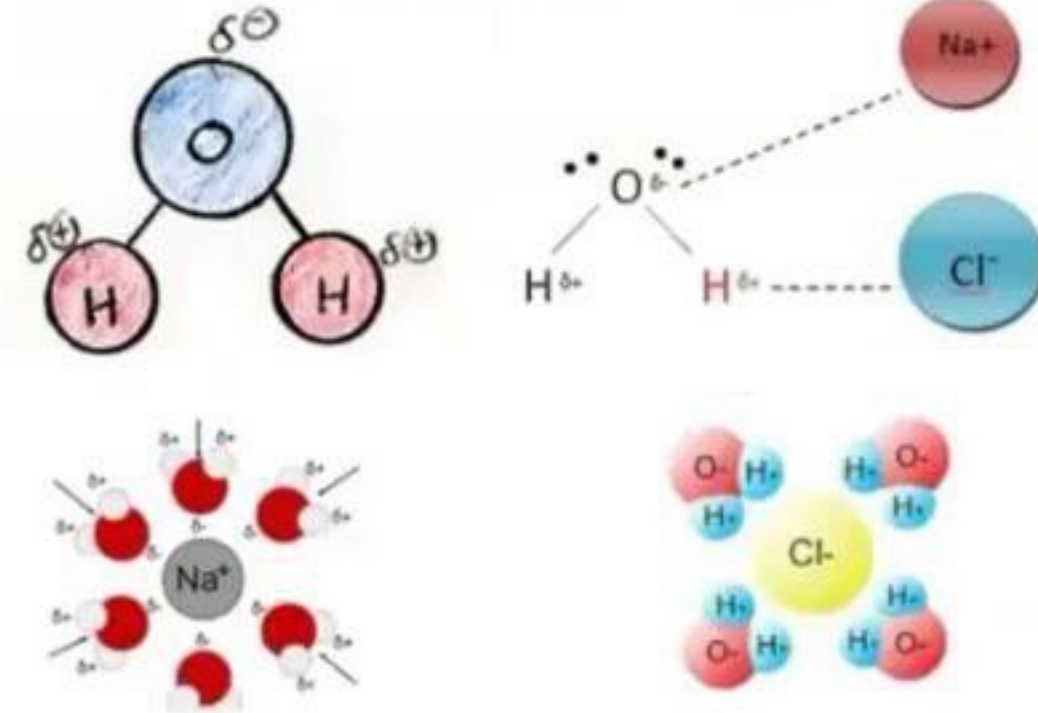


হাইড্রেশন শক্তি > ল্যাটিস-শক্তি

Lattice Energy



Hydration Energy



# পানিতে দ্রবণীয় লবণ

লবণ	মন্তব্য
কার্বনেট ও বাইকার্বনেট	ক্ষার ধাতুর কার্বনেট এবং Ca, Mg, Ba, Fe এর বাইকার্বনেটগুলো পানিতে দ্রবণীয়।
ক্লোরাইড ও ব্রোমাইড	HgCl, CuCl ও CuBr ছাড়া অন্যান্য ক্লোরাইড লবণ পানিতে দ্রবণীয়।
আয়োডাইড	PbI <sub>2</sub> গরম পানিতে দ্রবণীয় কিন্তু শীতল পানিতে Cu <sub>2</sub> I <sub>2</sub> ছাড়া অন্যান্য আয়োডাইড লবণ দ্রবণীয়।
সালফেট	Ag, Ca, Ba এবং Pb ধাতু ছাড়া অন্যান্য ধাতুর সালফেট লবণ পানিতে দ্রবণীয়।
নাইট্রেট	বিভিন্ন ধাতুর নাইট্রেট লবণ পানিতে দ্রবণীয়। Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ছাড়া সকল নাইট্রেট লবণ পানিতে দ্রবণীয়।

রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (শিখা পরীক্ষা থেকে শেষ পর্যন্ত)

## Poll Question-04

নিচের কোন যৌগটি পানিতে দ্রবণীয়?

[DAT: 17-18]

(a) AgCl

(b)  $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$

(c)  $\text{CaCO}_3$

(d)  $\text{CaSO}_4$



## দ্রবণে আয়ন শনাক্তকরণ

আয়ন	বিকারকের নাম	অধঃক্ষেপের বর্ণ
$Al^{3+}$	i. NaOH ii. $NH_4OH$	সাদা সাদা জেলির মতো
$Zn^{2+}$	i. পটাশিয়াম ফেরোসায়ানাইড ( $K_4[Fe(CN)_6]$ ) ii. $NH_4OH$	সাদা
$Ca^{2+}$	i. অ্যামোনিয়াম অক্সালেট ii. $NH_4OH$	সাদা
$Na^+$	পটাশিয়াম পাইরো অ্যান্টিমোনেট ( $K_2H_2Sb_2O_7$ )	সাদা
$Cu^{2+}$	i. পটাশিয়াম ফেরোসায়ানাইড ( $K_4[Fe(CN)_6]$ ) ii. $NH_4OH$	লালচে বাদামি গাঢ় নীল
$NH_4^+$	i. নেসলার দ্রবণ (আয়ন নিশ্চিতকরণ) ( $KOH / NaOH + K_2HgI_4$ )	বাদামি

রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (শিখা পরীক্ষা থেকে শেষ পর্যন্ত)

আয়ন	বিকারকের নাম	অধঃক্ষেপের বর্ণ
$\text{Fe}^{2+}$	i. $\text{NH}_4\text{OH}$ ii. পটাশিয়াম ফেরোসায়ানাইড ( $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ ) iii. পটাশিয়াম ফেরিসায়ানাইড ( $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ ) iv. অ্যামোনিয়াম থায়োসায়ানেট( $\text{NH}_4\text{SCN}$ )	সবুজ হালকা নীল গাঢ় নীল বর্ণহীন দ্রবণ (অধঃক্ষেপ নাই)
$\text{Fe}^{3+}$	i. $\text{NH}_4\text{OH}$ ii. পটাশিয়াম ফেরোসায়ানাইড ( $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ ) iii. পটাশিয়াম ফেরিসায়ানাইড ( $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ ) iv. অ্যামোনিয়াম থায়োসায়ানেট ( $\text{NH}_4\text{SCN}$ )	বাদামি গাঢ় নীল বাদামি রক্তলাল
$\text{NO}_3^-$	সদ্য প্রস্তুত $\text{FeSO}_4$ , গাঢ় $\text{H}_2\text{SO}_4$	বাদামি বলয় (রিং এর মতো)
$\text{S}^{2-}$	সোডিয়াম নাইট্রোপ্রুসাইড	গোলাপি/বেগুনি
$\text{Cl}^-$	$\text{AgNO}_3$	সাদা
$\text{SO}_4^{2-}$ , $\text{CO}_3^{2-}$	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	সাদা
$\text{Cl}^-$ , $\text{SO}_4^{2-}$ , $\text{CO}_3^{2-}$	লেড অ্যাসিটেট	সাদা

রসায়ন ১ম পত্র

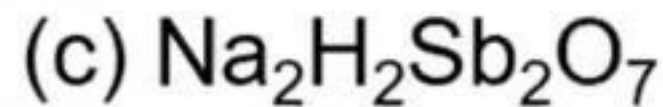
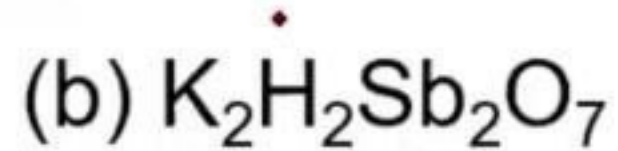
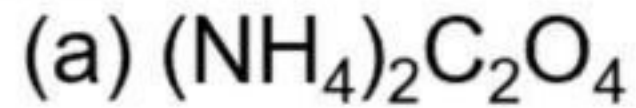
অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (শিখা পরীক্ষা থেকে শেষ পর্যন্ত)



## Poll Question-05

দ্রবণে  $\text{Na}^+$  আয়ন শনাক্তকরণে নিচের কোনটি ব্যবহৃত হয়?

[MAT: 16-17]





# যৌগের বিশুদ্ধতার সাধারণ মানদণ্ড

কঠিন যৌগের বিশুদ্ধতার মানদণ্ড	<ul style="list-style-type: none"><li>• সুনির্দিষ্ট বা স্থির গলনাঙ্ক (Constant melting point): বিশুদ্ধতার প্রধান মানদণ্ড</li><li>• স্থির প্রতিসরাঙ্ক (Refractive index)</li><li>• স্ফটিকের নির্দিষ্ট গঠন বা স্ফটিকাকৃতি (Crystallinity)</li><li>• আপেক্ষিক গুরুত্বের (Sp. gravity) নির্দিষ্ট মান</li></ul>
তরল যৌগের বিশুদ্ধতার মানদণ্ড	<ul style="list-style-type: none"><li>• সুনির্দিষ্ট বা স্থির স্ফুটনাঙ্ক (Constant boiling point) :</li><li>বিশুদ্ধতার প্রধান মানদণ্ড;</li><li>• ঘনত্বের (Density) নির্দিষ্ট মান ও</li><li>• স্থির প্রতিসরাঙ্ক।</li></ul>

রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (শিখা পরীক্ষা থেকে শেষ পর্যন্ত)

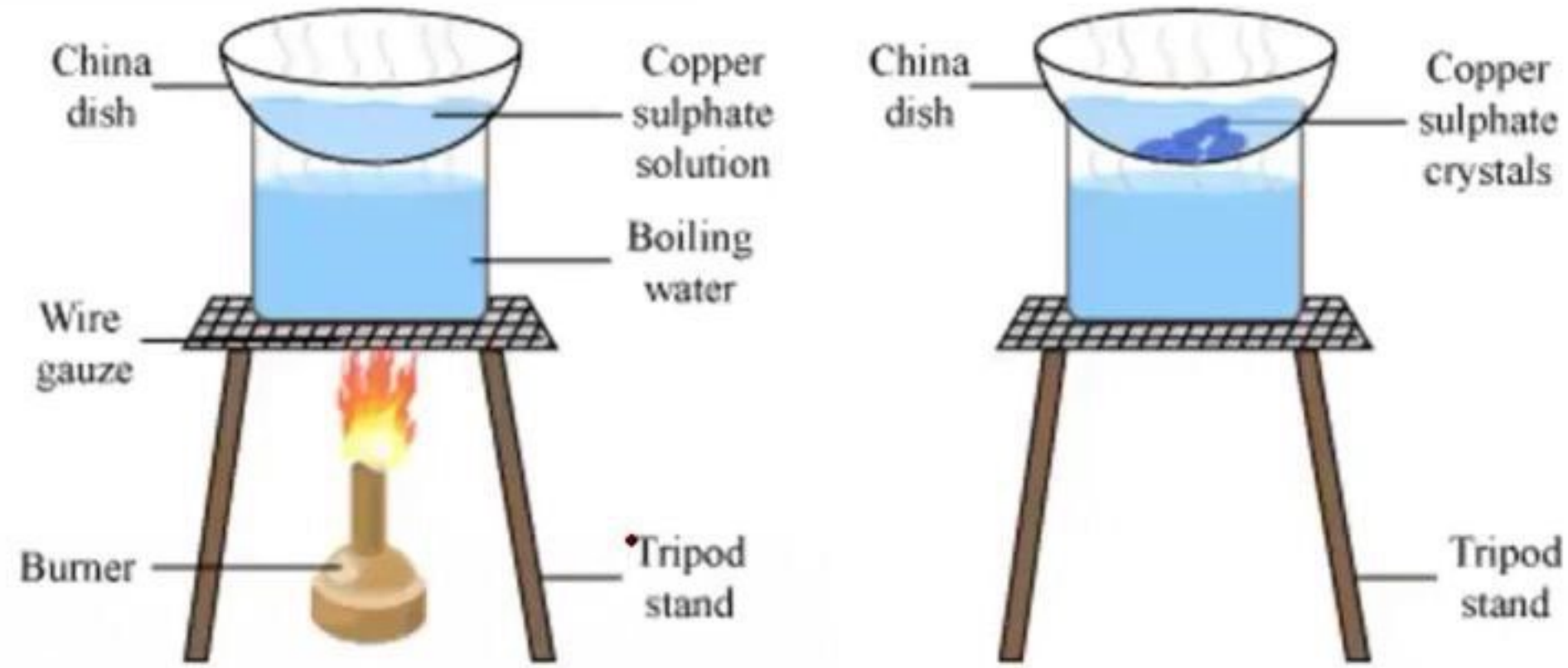
# নির্দিষ্ট যৌগের বিশুদ্ধিকরণের সাধারণ পদ্ধতিসমূহ

কঠিন যৌগের বিশুদ্ধিকরণের পদ্ধতিসমূহ	<ul style="list-style-type: none"><li>• কেলাসন</li><li>• আংশিক কেলাসন</li><li>• উর্ধ্বপাতন</li><li>• স্টিম পাতন বা বাষ্প পাতন</li><li>• দ্রাবক নিষ্কাশন</li><li>• ক্রোমাটোগ্রাফি</li><li>• পরিস্রাবণ</li></ul>
তরল যৌগের বিশুদ্ধিকরণের পদ্ধতিসমূহ	<ul style="list-style-type: none"><li>• পাতন</li><li>• আংশিক পাতন</li><li>• নিম্নচাপ পাতন</li><li>• সমস্ফুটন পাতন</li><li>• স্টিম পাতন বা বাষ্প পাতন</li><li>• দ্রাবক নিষ্কাশন</li></ul>
গ্যাসীয় যৌগের বিশুদ্ধিকরণের পদ্ধতিসমূহ	<ul style="list-style-type: none"><li>• শোষণ</li><li>• তরলীকরণ</li><li>• আংশিক পাতন</li></ul>

রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (শিখা পরীক্ষা থেকে শেষ পর্যন্ত)

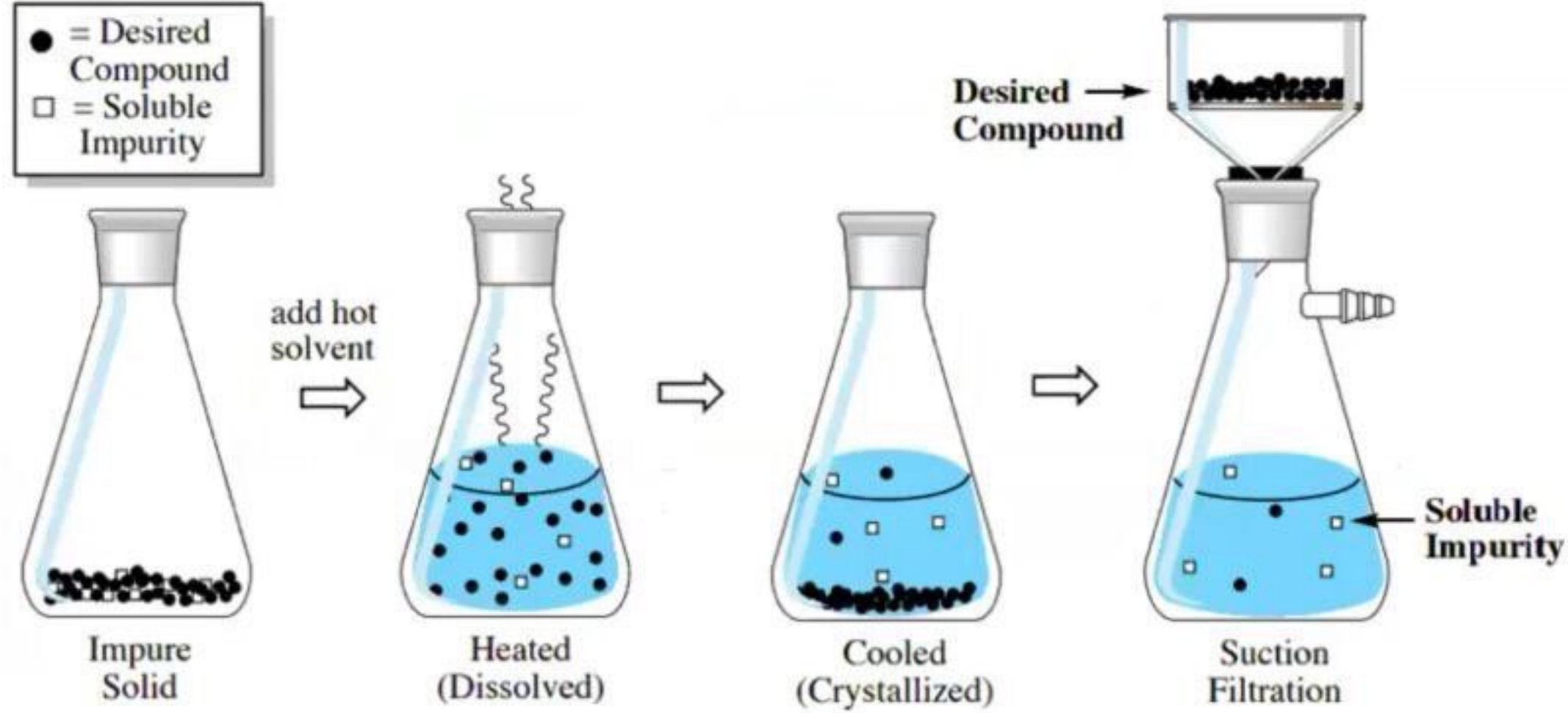
# কেলাসন বা স্ফটিকীকরণ



- শিল্পক্ষেত্রে চিনি উৎপাদনে।
- জৈব যৌগের বিশোধনে।
- ভেজালমিশ্রিত অবিশুদ্ধ যৌগকে বিশুদ্ধ কেলাসরূপে মিশ্রণ থেকে পৃথক করা।



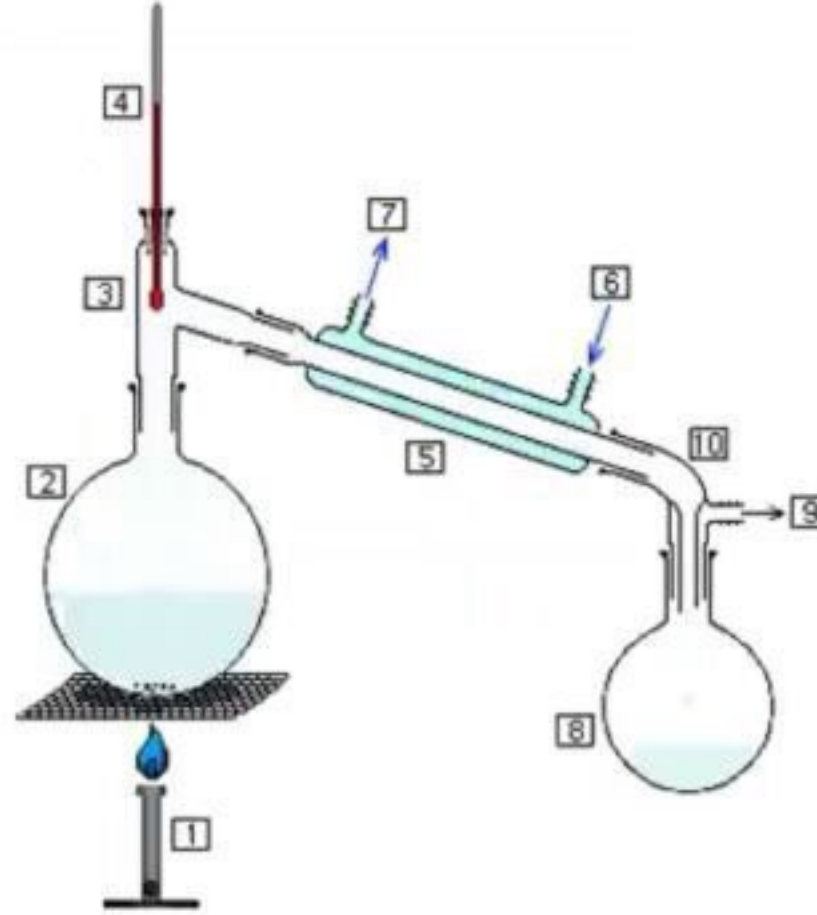
# আংশিক কেলাসন



- চিনি বা সুগার শিল্পে আংশিক কেলাসন প্রক্রিয়ায় অপদ্রব্য পৃথক করা হয়।

# পাতন

পাতন = বাষ্পীভবন+ঘনীভবন

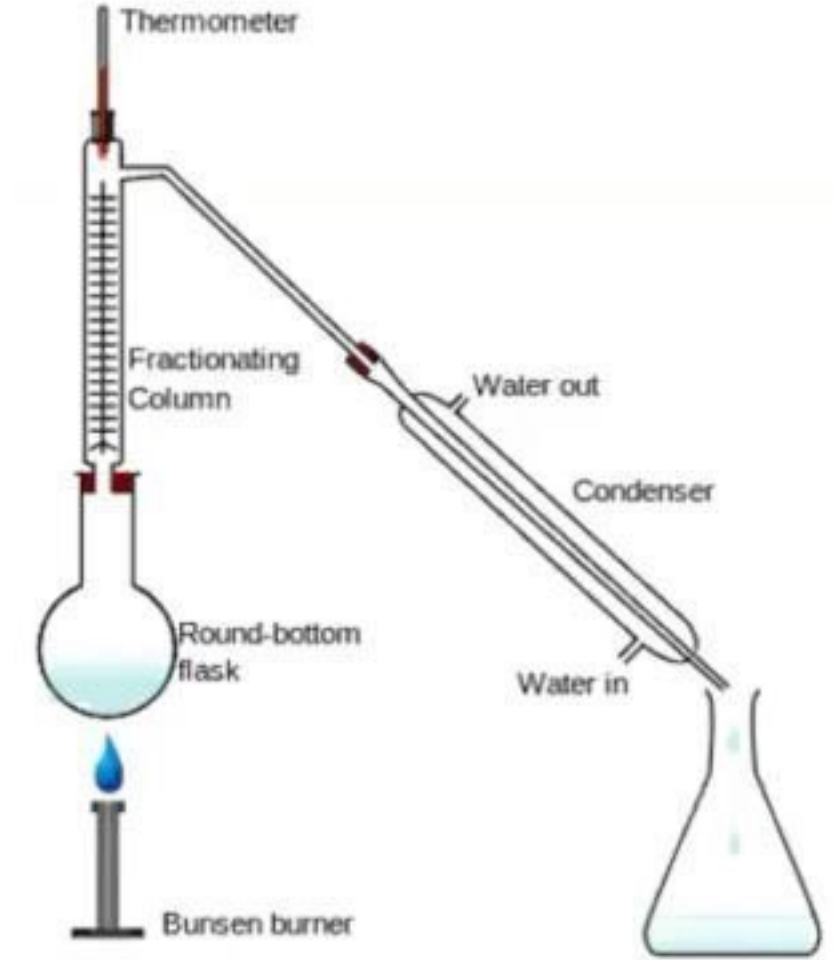


কোনো মিশ্র তরল পদার্থের উপাদানসমূহের স্ফুটনাঙ্কের ব্যবধান  $40^{\circ}\text{C}$  এর বেশি হলে সাধারণ পাতন পদ্ধতিতে এদের পৃথক করা সম্ভব।

রসায়ন ১ম পত্র  
অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (শিখা পরীক্ষা থেকে শেষ পর্যন্ত)

# আংশিক পাতন

- পেট্রোলিয়াম বিশোধন
- আলকাতরার বিভিন্ন উপাদান পৃথকীকরণ
- লঘু তেল হতে অ্যারোমেটিক হাইড্রোকার্বন পৃথকীকরণ
- অ্যালকোহলীয় পানীয় উৎপাদন
- রেকটিফাইড স্পিরিট উৎপাদন



রসায়ন ১ম পত্র  
অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (শিখা পরীক্ষা থেকে শেষ পর্যন্ত)



# উর্ধ্বপাতন

উর্ধ্বপাতনযোগ্য পদার্থ...

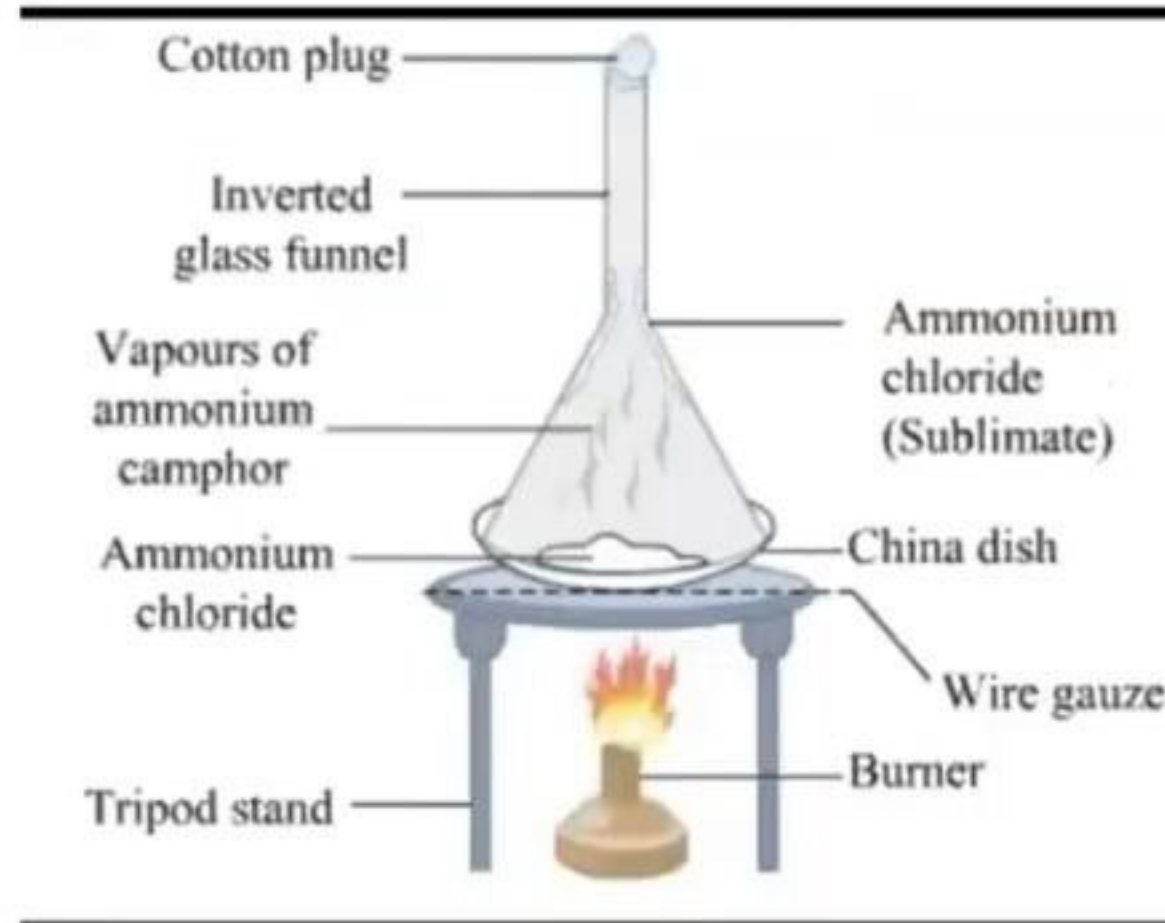
S (গন্ধক)

বেনজয়িক এসিড

কপূর

আয়োডিন

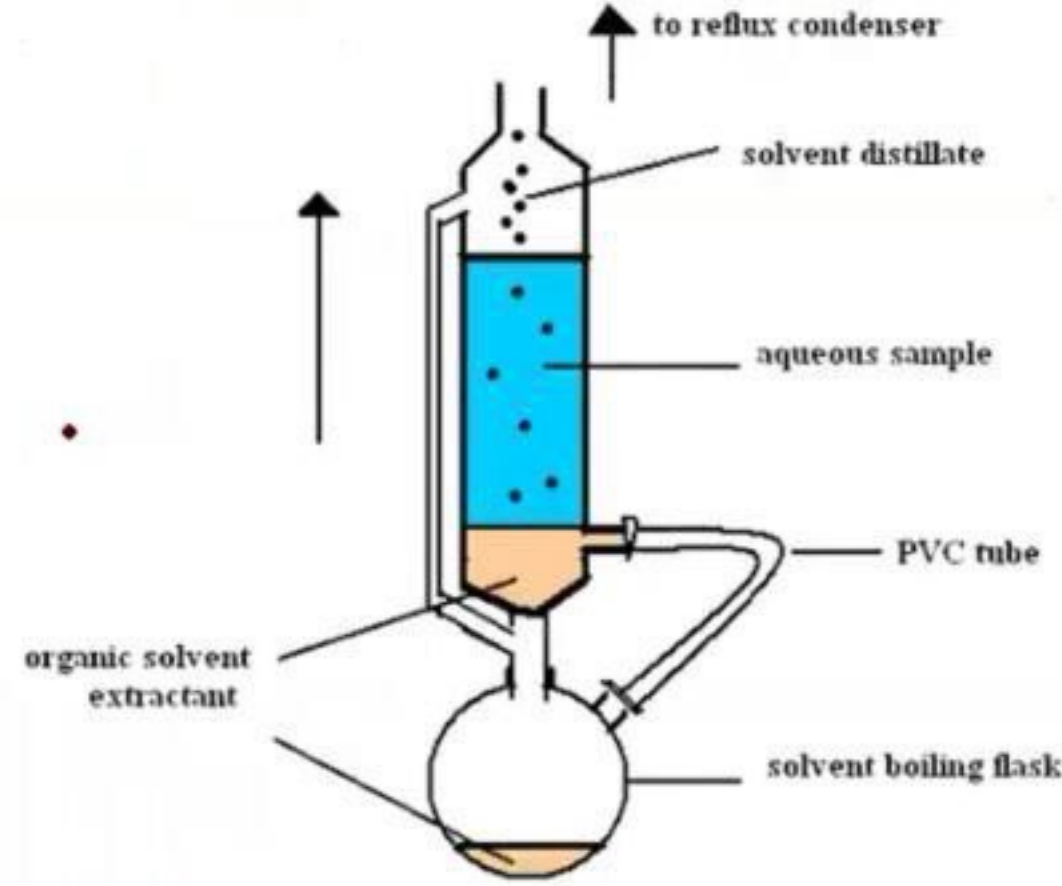
ন্যাফথলিন নিশাদল



রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (শিখা পরীক্ষা থেকে শেষ পর্যন্ত)

# দ্রাবক নিষ্কাশন



- নারিকেলের শাঁসের গুঁড়া থেকে নারিকেল তৈল নিষ্কাশন।
- শস্যবীজ থেকে সুগন্ধি তৈল নিষ্কাশন।
- মরিচের গুঁড়া থেকে ঝাঁঝালো লাল রং নিষ্কাশন।
- ধানের তুষ ও চাউলের কুঁড়া থেকে ভোজ্য তৈল নিষ্কাশন।

রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (শিখা পরীক্ষা থেকে শেষ পর্যন্ত)

## Poll Question-06

---

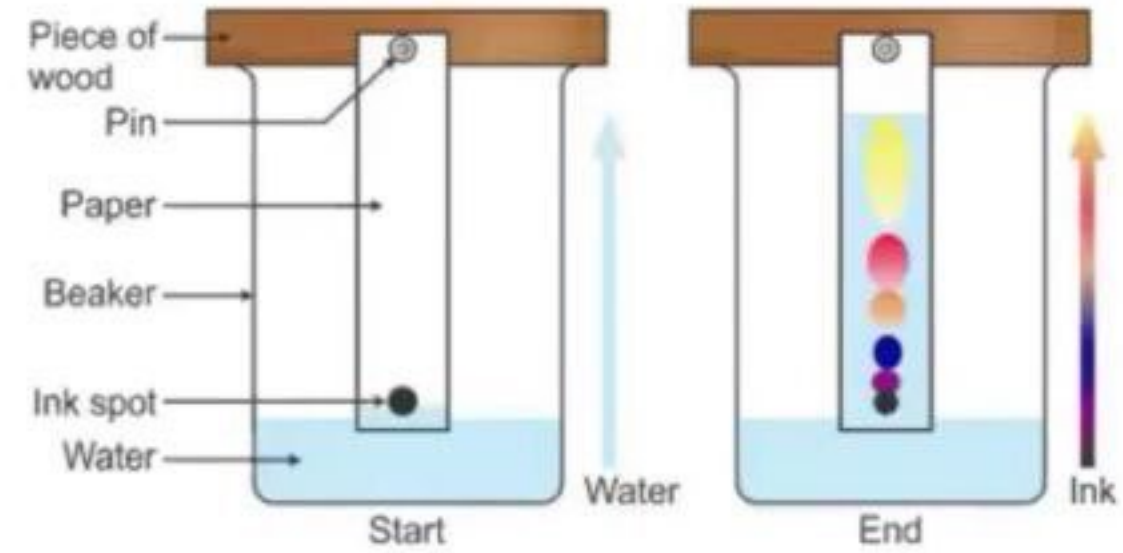
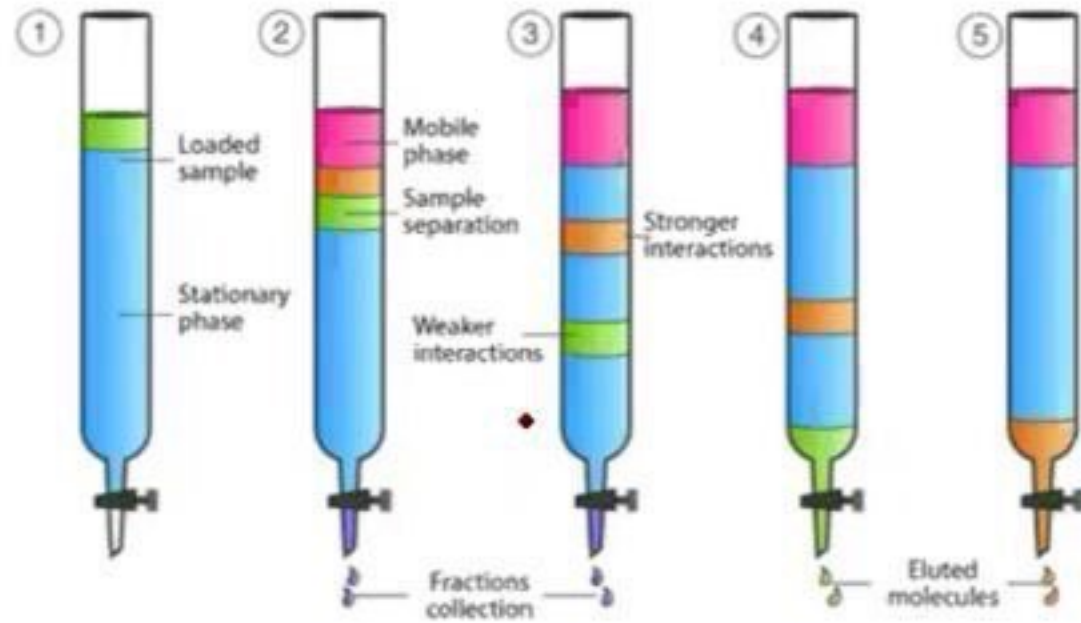
ন্যাফথলিনের বিশোধনে কোন প্রক্রিয়াটি ব্যবহৃত হয়?

[DAT: 18-19]

- (a) আংশিক পাতন
- (b) স্টিম পাতন
- (c) উর্ধ্বপাতন
- (d) নিম্নচাপ পাতন



# ক্রোমাটোগ্রাফি



Paper Chromatography

রসায়ন ১ম পত্র  
অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (শিখা পরীক্ষা থেকে শেষ পর্যন্ত)

# ক্রোমাটোগ্রাফি

## শ্রেণিবিভাগঃ

শ্রেণি	উদাহরণ	স্থির মাধ্যম	চলনশীল মাধ্যম
অধিশোষণ ক্রোমাটোগ্রাফি	১. কলাম ক্রোমাটোগ্রাফি	কঠিন	তরল
	২. পাতলা স্তর ক্রোমাটোগ্রাফি	কঠিন	তরল
বণ্টন বা বিভাজন ক্রোমাটোগ্রাফি	১. পেপার ক্রোমাটোগ্রাফি	তরল	তরল
	২. গ্যাস ক্রোমাটোগ্রাফি	তরল	গ্যাস

রসায়ন ১ম পত্র

অধ্যায় ০২ : গুণগত রসায়ন (শিখা পরীক্ষা থেকে শেষ পর্যন্ত)

# পেপার ক্রোমাটোগ্রাফি

- $R_f$  হলো দুটি দূরত্বের অনুপাত; তাই এর কোন একক নেই
- $R_f$  এর মান 1 থেকে কম হবে
- এর মান থেকে উপাদান শনাক্ত করা যায়
- দ্রাবকের প্রকৃতির ওপর এর মান নির্ভরশীল



- **পারদের রেখা বর্ণালীতে কোন রং টি সুস্পষ্টভাবে পাওয়া যায়? (মে.ভ.প. ১৮-১৯)**  
A. নীল                                      B. হলুদ                                      C. কমলা                                      D. আসমানী
- **অবলোহিত রশ্মির ব্যবহার নয়? (মে.ভ.প. ১৬-১৭)**  
A. অপটিক্যাল ফাইবারের মাধ্যমে যোগাযোগ                                      B. রিমোট কন্ট্রোল  
C. ফিজিওথেরাপি                                      D. টিভি সিগন্যাল
- **MRI এর অর্থ কী? (মে.ভ.প. ১৫-১৬)**  
A. ম্যাগনেটিক রেডিয়েশন ইমেজিং                                      B. ম্যাগনেটিক রেজোনেন্স ইমেজিং  
C. মলিকুলার রেজোনেন্স ইমেজিং                                      D. মডার্ন রেজোনেন্স ইমেজিং
- **ইনফ্রারেড আলোর তরঙ্গ দৈর্ঘ্য কত? (মে.ভ.প. ১৪-১৫)**  
A. 380 – 780 nm                                      B. 1000  $\mu$ m – 100 cm  
C. 0.78  $\mu$ m – 1000  $\mu$ m                                      D. 0.0005 nm – 0.10 nm
- **নিচের কোন প্রযুক্তিটি জালনোট শনাক্তকরণে ব্যবহৃত হয়? (ডে.ভ.প. ১৯-২০)**  
A. NMR                                      B. UV ray                                      C. MRI                                      D. DOT
- **নিচের কোনটি মস্তিষ্কের টিউমার শনাক্তকরণে সর্বাধিক ব্যবহৃত হয়? (ডে.ভ.প. ১৯-২০)**  
A. UV                                      B. Radio wave                                      C. IR                                      D. MRI
- **Far-IR রশ্মি নিচের কোন কাজে ব্যবহৃত হয়? (ডে.ভ.প. ১৮-১৯)**  
A. জৈব যৌগের কার্যকরীমূলক শনাক্তকরণে                                      B. জাল টাকা শনাক্তকরণে  
C. বেদনা উপশমে                                      D. সিটি স্ক্যানিং এ



- দ্রবণে  $\text{Na}^+$  আয়ন সনাক্তকরণে নিচের কোনটি ব্যবহৃত হয়? (মে.ভ.প. ১৬-১৭)
 

A. $(\text{NH}_4)_2 \text{C}_2\text{O}_4$	B. $\text{K}_2\text{H}_2\text{Sb}_2\text{O}_7$	C. $\text{Na}_2\text{H}_2\text{Sb}_2\text{O}_7$	D. $\text{AgNO}_3$
---	--	---	--------------------
- নিম্নের কোনটি অধিশোষণ ক্রোমাটোগ্রাফি? (মে.ভ.প. ০৮-০৯)
 

A. গ্যাস	B. গ্যাস-তরল	C. পেপার	D. স্তম্ভ
----------	--------------	----------	-----------
- কোন মিশ্র তরল পদার্থের উপাদানসমূহের স্ফুটনাংক নিম্নের কত ডিগ্রি ( $^{\circ}\text{C}$ ) হলে আংশিক পাতন করতে হয়? (মে.ভ.প. ০৬)
 

A. 40 এর বেশ কম	B. 40 এর বেশ উপরে	C. 50 এর বেশ কম	D. 50 এর বেশ উপরে
-----------------	-------------------	-----------------	-------------------
- নিম্নের কোনটি ক্রোমাটোগ্রাফির শ্রেণীবিভাগ নয়? (মে.ভ.প. ০৩-০৪)
 

A. পাতলা স্তর ক্রোমাটোগ্রাফী	B. কাগজ ক্রোমাটোগ্রাফী	C. কোষীয় ক্রোমাটোগ্রাফী	D. স্তম্ভ ক্রোমাটোগ্রাফী
------------------------------	------------------------	--------------------------	--------------------------
- ক্রোমাটোগ্রাফি কি? (মে.ভ.প. ০২-০৩)
 

A. পৃথকীকরণ	B. রাসায়নিক পদ্ধতি	C. শোষণ পদ্ধতি	D. তরল পদ্ধতি
-------------	---------------------	----------------	---------------
- ক্রোমাটোগ্রাফির দশা কয়টি? (ডে.ভ.প. ১৯-২০)
 

A. 1	B. 2	C. 4	D. 3
------	------	------	------
- ন্যাপথলিনের বিশোধনে কোন প্রক্রিয়াটি ব্যবহৃত হয়? (ডে.ভ.প. ১৮-১৯)
 

A. উর্ধ্বপাতন	B. স্টিমপাতন	C. আংশিক পাতন	D. নিম্নচাপ পাতন
---------------	--------------	---------------	------------------
- $\text{Zn}^{2+}$  নিশ্চিতকরণে বিকারকের নাম কী? (ডে.ভ.প. ১৬-১৭)
 

A. পটাসিয়াম ফেরিসায়ানাইড	B. পটাসিয়াম ফেরোসায়ানাইড
C. পটাসিয়াম ক্রোমেট	D. পটাসিয়াম পাইরো অ্যান্টিমোনেট
- $\text{Ca}^{2+}$  সনাক্তকরণে কোনটি ব্যবহৃত হয়? (ডে.ভ.প. ১৬-১৭)
 

A. $\text{K}_2\text{H}_2\text{Sb}_2\text{O}_7$	B. $(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4$	C. $\text{AgNO}_3$	D. $\text{K}_2\text{H}_4\text{Sb}_3\text{O}_7$
--	--	--------------------	--







# ধন্যবাদ



**RETINA**  
medical & dental admission coaching