

রাবিনলেজ

রাজশাহী বিশ্ববিদ্যালয় ভর্তি সহায়িকা



সংক্ষিপ্ত সিলেবাসের আলোকে রচিত পূর্ণাঙ্গ ভর্তি সহায়িকা

বিজ্ঞান ইউনিট

সকল প্রশ্নের ব্যাখ্যাসহ সমাধান

রাবি'র বিগত বছরের প্রশ্ন সম্বলিত



সাম্প্রতিক সকল সেট প্রশ্ন সংযোজন ও ব্যাখ্যা



রাবি'র পদার্থ, রসায়ন, গণিত, জীব, আইসিটি প্রশ্ন সম্বলিত



অধ্যয়নভিত্তিক প্রতিটি প্রশ্নের ব্যাখ্যা ও প্যারালাল তথ্য



বিষয়ভিত্তিক আলোচনা ও কুইক রিভিশন টনিক



অধ্যয়নভিত্তিক রাবি স্ট্যান্ডার্ড সেলফ টেস্ট



রাবি অনুরূপ স্পেশাল মডেল টেস্ট ও OMR



- রাবি স্পেশাল সাজেশন
- কুইক রিভিশন
- প্রশ্নব্যাংক এক্সাম
- স্পেশাল মডেল এক্সাম
- রাবি OMR

দি নেটওয়ার্ক
রিসার্চ এন্ড পাবলিকেশন



আসপেক্ট সিরিজ
পাঠ্যবইকে সহজ করার প্রয়াস

১০১/এ, গ্রীণরোড, ফার্মগেট, ঢাকা।

প্রয়োজনে:

মো. হোসেন আলী [০১৭১৩ ৫৪১৬১৫]
অফিস: ০১৭১৩ ২৬০৭২১-২৬

page : facebook.com/Aspectadmission

group : facebook.com/groups/aspectseries

e-mail: aspectseries@gmail.com

www.aspectseriesbd.com

প্রকাশনায়: দি নেটওয়ার্ক রিসার্চ এন্ড পাবলিকেশন্স

সম্পাদনায়

মো. ফজলে রাহাদ

সম্পাদনা সহযোগিতায়

রসায়ন	: মোঃ হোসেন আলী লেখক, কেমিস্ট্রি প্লাস, আরাফাত রহমান আকিব লেখক, আসপেক্ট সিরিজ শাহরিয়ার কবির প্লাবন সম্পাদক, আসপেক্ট সিরিজ
গণিত	: মোঃ রিয়াদ হোসেন, মাহমুদুল হাসান ফাহিম এবং অভিজিৎ সাহা লেখক, আসপেক্ট সিরিজ
পদার্থ	: সাজ্জাদ হোসেন নাঈম লেখক, আসপেক্ট ফিজিক্স, একরামুল হক আকন্দ সম্পাদক, আসপেক্ট সিরিজ রেজাউল করিম সম্পাদক লেখক, আসপেক্ট সিরিজ
জীববিজ্ঞান	: মোঃ মেহফুজ আহমেদ লেখক, আসপেক্ট সিরিজ, রিদয়ান ইসলাম রাফি সম্পাদক, আসপেক্ট সিরিজ আপন শর্মা (রাবি) লেখক, আসপেক্ট সিরিজ, শানজিদ আহমেদ রিয়াজ লেখক, আসপেক্ট সিরিজ
আইসিটি	: মিনহাজুর রহমান ইভান (রাবি) লেখক, আসপেক্ট সিরিজ, মো. জাকারিয়া আলম লেখক, আসপেক্ট সিরিজ

প্রকাশক	: অ্যাডভোকেট আলফিনা কালাম
গ্রন্থস্বত্ব	: প্রকাশক কর্তৃক সর্বসত্ত্ব সংরক্ষিত
বর্ণবিন্যাস ও প্রচ্ছদ	: দি নেটওয়ার্ক কম্পিউটারস
প্রথম প্রকাশ	: মে, ২০২৩
চতুর্থ সংস্করণ	: সেপ্টেম্বর, ২০২৪
প্রচ্ছদ গ্রাফিক্স	: দি নেটওয়ার্ক গ্রাফিক্স স্টেশন, ঢাকা-১২১৫
মূল্য	: ৪৮০.০০ (চারশত আশি টাকা) মাত্র

www.aspectseriesbd.com ভিজিট করে সকল লাইব্রেরির নাম, ঠিকানা ও ফোন নম্বর জেনে নিন

ভর্তি বিষয়ক যে কোন আপডেট পেতে
facebook.com/aspectadmission

অনলাইনে অর্ডার করতে
www.aspectseriesbd.com

সরাসরি অর্ডার করতে
01976-466200

আমাদের | ঘরে বসে কুরিয়ারে বই পেতে তোমার নাম, উপজেলা, জেলা ও বইয়ের নাম, সংখ্যা লিখে **SMS** করুন
সেবা | এবং নির্ধারিত টাকা বিকাশ করুন: ০১৭৮১ ১১৬ ৩৫৫ (Payment) ১সেট নিলে কুরিয়ার সার্ভিস চার্জ সম্পূর্ণ ফ্রি

সতর্কীকরণ: প্রকাশকের লিখিত অনুমতি ব্যতীত এই বইয়ের অংশ বিশেষ বা ছব্ব নকল করে বা ফটোকপি করে প্রকাশ ও প্রচার বাংলাদেশ কপিরাইট আইনানুযায়ী সম্পূর্ণ অবৈধ ও দণ্ডনীয় অপরাধ। অবশ্য গবেষণা, ব্যক্তিগত পড়াশোনা এবং প্রশ্নপত্র প্রণয়নের ক্ষেত্রে এই বিধি-নিষেধ প্রযোজ্য নয়।

**প্রশ্নব্যাকের কোন শর্ট সিলেবাস নাই
সকল প্রশ্নই সলভ করা চাই**

সূচিপত্র

Part - A: সাম্প্রতিক প্রশ্ন সমাধান

➤ রাজশাহী বিশ্ববিদ্যালয় ভর্তি পরীক্ষা ২০২৩-২৪ (Shift-C)	01-11
➤ রাজশাহী বিশ্ববিদ্যালয় ভর্তি পরীক্ষা ২০২৩-২৪ (Shift-D)	12-22
➤ রাজশাহী বিশ্ববিদ্যালয় ভর্তি পরীক্ষা ২০২২-২৩ (Shift-C)	23-32
➤ রাজশাহী বিশ্ববিদ্যালয় ভর্তি পরীক্ষা ২০২২-২৩ (Shift-D)	32-41

Part - B: অধ্যয়নভিত্তিক রিভিশন-প্রশ্নব্যাংক-সেলফ টেস্ট

● পদার্থবিজ্ঞান ১ম পত্র	42-95
● পদার্থবিজ্ঞান ২য় পত্র	96-148
● রসায়ন ১ম পত্র	149-195
● রসায়ন ২য় পত্র	196-257
● তথ্য ও যোগাযোগ প্রযুক্তি	258-276
● গণিত ১ম পত্র	277-338
● গণিত ২য় পত্র	339-381
● জীববিজ্ঞান ১ম পত্র	382-430
● জীববিজ্ঞান ২য় পত্র	431-477

Part - C : স্পেশাল মডেল টেস্ট

★ রাবি স্পেশাল মডেল টেস্ট (০৫ সেট)	478-491
★ রাবি অনুরূপ OMR শীট	

- ভর্তির গাইডলাইন
- ভর্তির তথ্যকণিকা
- বইয়ের কনটেন্ট ও প্রাপ্তিস্থান

ভর্তি বিষয়ক পূর্ণাঙ্গ
প্রস্তুতির জন্য ভিজিট করো
www.aspectseriesbd.com



যুক্ত থাক আসপেক্ট সিরিজের সাথে

f page facebook.com/aspectadmission

f Group: ASPECT-Admission Solution

ASPECT SERIES : প্রশ্ন বিশ্লেষণ ও প্রশ্ন কমনের অব্যর্থ দাবীদার

বিজ্ঞান বিভাগের বিষয় ভিত্তিক আসন সংখ্যা

অনুষদ/ইনস্টিটিউট	ভর্তির বিভাগ/বিষয়	আসন সংখ্যা	অনুষদ/ইনস্টিটিউট	ভর্তির বিভাগ/বিষয়	আসন সংখ্যা
বিজ্ঞান অনুষদ	গণিত	১১০	কৃষি অনুষদ	এগ্রোনমী এন্ড এগ্রিকালচারাল এন্ডটেনশন	৫৬
	পদার্থবিজ্ঞান	৮০		ক্রপ সায়েন্স এন্ড টেকনোলজি	৫৬
	রসায়ন	১০০	প্রকৌশল অনুষদ	ফলিত রসায়ন ও রসায়ন প্রকৌশল	৭০
	পরিসংখ্যান	৮০		কম্পিউটার সায়েন্স এন্ড ইঞ্জিনিয়ারিং	৪০
	প্রাণ রসায়ন ও অনুপ্রাণ বিজ্ঞান	৫০		ইনফরমেশন এন্ড কমিউনিকেশন ইঞ্জিনিয়ারিং	৪৬
	ফার্মেসী	৫০		ম্যাটেরিয়ালস সায়েন্স এন্ড ইঞ্জিনিয়ারিং	৫০
	পপুলেশন সায়েন্স এন্ড হিউম্যান রিসোর্সেস	৬০		ইলেকট্রিক্যাল এন্ড ইলেকট্রনিক ইঞ্জিনিয়ারিং	৫০
	ফলিত গণিত	৮০	ভূ-বিজ্ঞান অনুষদ	ভূগোল ও পরিবেশবিদ্যা	৭০
	শারীরিক শিক্ষা ও ক্রীড়া বিজ্ঞান	৩০		ভূতত্ত্ব ও খনিবিদ্যা	৬০
জীববিজ্ঞান অনুষদ	মনোবিজ্ঞান	৬০	ফিশারিজ অনুষদ	ফিশারিজ	৫০
	উদ্ভিদবিজ্ঞান	৭০	ভেটেরিনারী এন্ড এনিমেল সায়েন্স অনুষদ	ভেটেরিনারী এন্ড এনিমেল সায়েন্সেস	৫০
	প্রাণিবিদ্যা	৮০		মোট	১৫৩৩
	জেনেটিক ইঞ্জিনিয়ারিং এন্ড বায়োটেকনোলজি	২৫			
	চিকিৎসা মনোবিজ্ঞান	৩০			
	মাইক্রোবায়োলজি	৩০			

বিষয়ভিত্তিক মানবন্টন

‘ক’ শাখা-(আবশ্যিক):

Physics=(25×1.25), Chemistry=(25×1.25)

ICT=(5×1.25)

‘খ’ শাখা (ঐচ্ছিক):

যেকোন একটি দাগাবে

ক) Biology=(25×1.25)

খ) H.Math=(25×1.25)

গ) Biology+H.Math=[(13+12)×1.25]

করে মোট ৮০টি প্রশ্ন, ১০০ নম্বর; সময় ১ঘন্টা।

আবেদন যোগ্যতা ও অন্যান্য

আবেদন যোগ্যতা:

SSC ও HSC তে আলাদাভাবে (৪র্থ বিষয়সহ) GPA ন্যূনতম 3.50 করে মোট
GPA ন্যূনতম 8.00 হতে হবে।

সিলেকশন পদ্ধতি:

চার শিফটে ভর্তি পরীক্ষা অনুষ্ঠিত হবে। HSC পরীক্ষার ফলাফলের ভিত্তিতে প্রতি
ইউনিটে বিশেষ কোটাসহ সর্বোচ্চ ৭২ হাজার করে শিক্ষার্থীদের ভর্তি পরীক্ষায়
অংশগ্রহণের সুযোগ দিবেন।

ফলাফল নির্ণয় পদ্ধতি:

শুধুমাত্র ভর্তি পরীক্ষায় প্রাপ্ত নম্বরের ভিত্তিতে মেধাতালিকা প্রকাশ করা হয়।

নেগেটিভ মার্কিং : ১৬% অর্থাৎ প্রতি ৫টি ভুল উত্তরের জন্য ১ নম্বর কাটা যাবে।

ক্যালকুলেটর : ব্যবহার করা যাবে না।

সেকেন্ড টাইম : আছে

এবার যুদ্ধ শুরু হোক ১৫২৫ টি আসন হতে ১টি আসনের জন্য

80. $x = a(\theta - \sin\theta)$, $y = a(1 + \cos\theta)$ এবং $\frac{dy}{dx} = \sqrt{3}$ হলে, $\theta =$ কত?

- A. $\frac{2\pi}{3}$ B. $\frac{3\pi}{5}$ C. $\frac{5\pi}{3}$ D. $\frac{\pi}{3}$

$$\frac{dx}{d\theta} = a(1 - \cos\theta) \quad \left| \quad \begin{array}{l} y = a(1 + \cos\theta) \\ \frac{dy}{d\theta} = a(-\sin\theta) \end{array} \right.$$

$$\therefore \frac{dy}{dx} = \frac{\frac{dy}{d\theta}}{\frac{dx}{d\theta}} = \frac{a(-\sin\theta)}{a(1 - \cos\theta)} = \sqrt{3} \Rightarrow \frac{\sin\theta}{\cos\theta - 1} = \sqrt{3}$$

$$\Rightarrow \sin\theta = \sqrt{3}\cos\theta - \sqrt{3} \Rightarrow \sin^2\theta = 3\cos^2\theta - 6\cos\theta + 3$$

$$\Rightarrow 4\cos^2\theta - 6\cos\theta + 2 = 0 \Rightarrow 4\cos^2\theta - 4\cos\theta - 2\cos\theta + 2 = 0$$

$$\Rightarrow 4\cos\theta(\cos\theta - 1) - 2(\cos\theta - 1) = 0$$

$$\Rightarrow (\cos\theta - 1)(4\cos\theta - 2) = 0$$

$$\cos\theta = 1 \quad \left| \quad \cos\theta = \frac{1}{2} \Rightarrow \theta = \frac{\pi}{3}, \left(2\pi - \frac{\pi}{3}\right) = \frac{5\pi}{3} \right.$$

$$\Rightarrow \theta = 0^\circ$$

জীববিদ্যা

56. ঘাসফড়িং-এর রক্ত কণিকাকে কি বলে?

- A. হিমোসিল B. হিমোলিম্ফ C. হিমোসাইট D. লসিকা

[S@Why] ঘাসফড়িং এর রক্তকে হিমোলিম্ফ, রক্তপূর্ণ দেহগহ্বরকে হিমোসিল ও রক্তকণিকাকে হিমোসাইট বলে।

57. কোষের অল্পত্ব ও ক্ষারত্ব নিয়ন্ত্রণকারী অঙ্গাণু কোনটি?

- A. কোষ প্রাচীর B. সাইটোপ্লাজম
C. কোষ ঝিল্লি D. এন্ডোপ্লাজমিক রেটিকুলাম

[S@Why] সাইটোপ্লাজমের কাজ:

- গ্লাইকোলাইসিস সংঘটিত হয়।
- সাইটোপ্লাজমে জীবের সকল বিপাকীয় কাজের নিয়ন্ত্রক সাইটোপ্লাজম।
- কোষের অল্পত্ব ও ক্ষারত্ব নিয়ন্ত্রণ করে।
- বিভিন্ন ক্ষুদ্রাঙ্গ ধারণ করে।

58. 'সাইব্রিড' শব্দটি নিচের কোন প্রক্রিয়ার সাথে জড়িত?

- A. হাইব্রিডাইজেশন B. জিন ক্লোনিং C. টিস্যু কালচার D. গ্রাফটিং

[S@Why] কৃষিক্ষেত্রে টিস্যুকালচার প্রযুক্তির গুরুত্ব:

- প্রোটোপ্লাস্টের মিলনে সোম্যাটিক হাইব্রিড তৈরি হলে সেখানে দুটি প্রজাতির সম্পূর্ণ সাইটোপ্লাজমের মিলন ঘটে।
- দুটো উদ্ভিদের শুধু সাইটোপ্লাজমের মিলনে সৃষ্ট উদ্ভিদকে হাইব্রিড না বলে সাইব্রিড (cybrid) বলা হয়। যেমন: পুংবন্ধ্যা তামাক, সরিষা প্রভৃতি উদ্ভিদের স্ট্রেইন উৎপাদন করা সম্ভব হয়েছে।

59. মেটাকাইনোসিস কখন ঘটে?

- A. মেটাফেজ B. প্রোমেটাফেজ C. অ্যানাফেজ D. টেলোফেজ

[S@Why] মেটাফেজ পর্যায়ের বৈশিষ্ট্য:

- নিউক্লিওলাস ও নিউক্লিয়ার মেমব্রেন সম্পূর্ণভাবে বিলুপ্ত হয়।
- মেটাকাইনোসিস ঘটে অর্থাৎ ক্রোমোসোমগুলি কোষের বিষুবীয় অঞ্চলে অবস্থান করে।

60. ক্যালভিন চক্রে CO_2 এর গ্রাহক কোনটি?

- A. 3PGA B. RuBP C. OAA D. PEP

[S@Why] ক্যালভিন চক্রের বৈশিষ্ট্য:

- কেবল মেসোফিল কোষে হয়
- ফটোরেসপিরেশন ঘটে
- প্রাথমিক CO_2 গ্রহীতা RuBP (Ribulose 1,5 bisphosphate)

61. বর্তমানে কোনটি ব্যবহার করে রিকম্বিনেন্ট DNA শনাক্ত করা হয়?

- A. জিন ক্লোনিং B. DNA হাইব্রিডাইজেশন
C. DNA প্রোব D. DNA ফিংগার প্রিন্ট

[S@Why] রিকম্বিনেন্ট DNA কাঙ্ক্ষিত জিন বহন করছে কিনা তা শনাক্তকরণ: এটি করা হয়-

- i. PCR পদ্ধতিতে। ii. Restriction digestion-এর মাধ্যমে।
iii. জেনেটিক প্রোব-এর মাধ্যমে।

62. অ্যান্টিকোড পাওয়া যায় কোথায়?

- A. g-RNA B. t-RNA C. m-RNA D. DNA

[S@Why] tRNA এর বৈশিষ্ট্য:

- সবচেয়ে ক্ষুদ্রাকার RNA.
- প্রতি কোষে ৩১-৪২ ধরনের tRNA থাকে। কোষের প্রায় ১৫% tRNA।
- লবঙ্গ পত্র বা ক্লোভার লিফ মডেল অনুযায়ী tRNA তে পাঁচটি বাহু থাকে। যথা- i. অ্যামিনো এসিড বাহু ii. T বাহু iii. D বাহু iv. অ্যান্টিকোডন বাহু v. অতিরিক্ত বাহু।

63. Guttation কোথায় ঘটে?

- A. হাইডাথোড B. স্ট্রোমাটা C. স্ট্রোমা D. বাকল

[S@Why] হাইডাথোড বা পানি পত্ররস:

- বিশেষ ধরনের পানি নির্মোচন অঙ্গ।
- টমেটো, ঘাস, পিমুলা, কচু পাতায় হাইডাথোড দেখা যায়।
- হাইডাথোড দিয়ে তরল পানি বের হয়ে যাওয়ায় গাটেশন বলে।

64. নিচের কোনটি পারস্পরিক সম্পর্কযুক্ত নয়?

- A. কেঁচো ও নেফ্রিডিয়া B. গোলকুমি ও শিখাকোষ
C. তারামাছ ও পানিসংবহনতন্ত্র D. চিংড়ি ও হিমোসিল

[S@Why] গোলকুমি হচ্ছে নেমাটোডা পর্বের প্রাণী। শিখা কোষ হলো প্লাটিহেলমিনথেস পর্বের প্রাণীর বৈশিষ্ট্য। এ কারণে গোলকুমি ও শিখাকোষ পারস্পরিক সম্পর্কযুক্ত নয়। পারস্পরিক সম্পর্কযুক্ত-

- কেঁচো Annelida পর্বের প্রাণী এবং এতে নেফ্রিডিয়া নামক রেচন অঙ্গ বিদ্যমান।
- তারামাছ Echinodermata পর্বের প্রাণী এবং এতে পানি সংবহনতন্ত্র উপস্থিত।
- চিংড়ি Arthropoda পর্বের প্রাণী, এতে হিমোসিল বিদ্যমান।

65. কোন প্রাণীর রক্ত কণিকায় শ্বসন রঞ্জক থাকে না?

- A. ঘাসফড়িং B. রুইমাছ C. হাইড্রা D. কেঁচো

[S@Why] ঘাসফড়িং এর রক্ত সংবহনতন্ত্র তিনটি প্রধান অংশে বিভক্ত:

- হিমোসিল বা হিমোলিম্ফ: পেরিকার্ডিয়াল সাইনাস, পেরিভিসেরাল সাইনাস, পেরিনিউরাল সাইনাস।
- হিমোফিল বা রক্ত: প্লাজমা, হিমোসাইট (WBC); 15-60 হাজার/ mm^3 RBC ও Hb (শ্বাসরঞ্জক) বিহীন।
- পৃষ্ঠীয় বাহিকা (dorsal vessel): Aorta, হৃৎযন্ত্র (৭টি প্রকোষ্ঠ, ৬ জোড়া অ্যালারি পেশি থাকে)।

66. কিটোসিস রোগের কারণ কী?

- A. শর্করা বিপাক B. প্রোটিন বিপাক C. লিপিড বিপাক D. হরমোন বিপাক

[S@Why] কিটোসিস: যখন শারীর শক্তি উৎপাদনের জন্য প্রয়োজনীয় পরিমাণ শর্করা পায় না তখন শারীর লিপিড (কিটোন) থেকে শক্তি উৎপন্ন করে, একে কিটোসিস বলে।

67. জীবের কোন প্রজাতির একসেট হ্যাপ্লয়েড ক্রোমোজমে বিদ্যমান জিনের সমষ্টিকে বলে-

- A. অ্যালিল B. জিনোম C. ক্যারিওটাইপ D. অ্যালোজোম

[S@Why] জিনতত্ত্বে ব্যবহৃত কিছু শব্দাবলি:

- ফ্যাক্টর বা জিন: DNA অণুর খন্ডাংশ যা জীবের বংশগতির মৌলিক, ভৌত ও কার্যিক একক এবং বংশ থেকে বংশান্তরে জীবের বৈশিষ্ট্য বহন করে।
- জিনোম: জীবের একটি জনন কোষে ক্রোমোসোমে বিদ্যমান জিনের সমষ্টি।

68. লিখাল জিনের ফলাফল কোনটি?

- A. 4:1 B. 9:7 C. 13:3 D. 9:3:3:1

[S@Why] প্রশ্নটি ত্রুটিপূর্ণ। প্রশ্ন অনুসারে লিখাল জিনের ফলাফল হবে- 2:1।

69. দ্বিস্তরী প্রাণীর দেহগহ্বর কে বলা হয়?

- A. সিলোম B. হিমোসিল C. সিলেন্টেরণ D. মেসোপ্লিয়া

[S@Why] দ্বিস্তরী প্রাণীর বৈশিষ্ট্য:


- দেহের কোষগুলো এন্ডোডার্ম ও এন্ডোডার্ম নামক দুটি স্তরে বিন্যস্ত থাকে।
- এন্ডোডার্ম ও এন্ডোডার্মের মাঝখানে মেসোপ্লিয়া নামক অকোষীয় স্তর থাকে।
- কোষগুলো টিস্যু বা অঙ্গ গঠন করতে পারে না।
- নেমাটোসিস্ট উপস্থিত।
- পলিপ ও মেডুসা উভয় দশা বা একটি দশা থাকে।
- দেহ গহ্বরকে গ্যাস্ট্রোভাস্কুলার গহ্বর বা সিলেন্টেরন বলে।

36. $\text{CH}_3\text{CHO} + \text{I}_2 + \text{NaOH} \longrightarrow \text{A} + \text{NaI} + \text{HCOONa}$ বিক্রিয়াটিতে

A এর আণবিক সংকেত কোনটি?

A. NaOI B. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{I}$ C. CH_3OH D. CHI_3

[S@Why] ট্রাইহ্যালোমিথেন (CHX_3) কে হ্যালোফরম বলে।

যে বিক্রিয়ার সাহায্যে হ্যালোফরম তৈরি করা হয় তাকে হ্যালোফরম বিক্রিয়া বলে। CH_3-CHO , $\text{CH}_3-\text{CO}-\text{CH}_3$, - $\text{CO}-\text{CH}_3$, $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OH}$, $\text{CH}_3-\text{CH}(\text{OH})-\text{CH}_3$ যৌগগুলো হ্যালোফরম বিক্রিয়া দিবে।

$\text{CH}_3-\text{CHO} + \text{I}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{CHI}_3 + \text{NaI} + \text{H}-\text{COONa}$

যেহেতু, CH_3CHO হ্যালোফরম বিক্রিয়া দিবে তাই "A" যৌগটি হলো আয়োডোফরম (CHI_3)

37. নিউক্লিওফাইল রূপে বেশী সক্রিয় কোনটি?

A. $\text{:}\bar{\text{C}}\text{H}_3$ B. $\text{:}\bar{\text{C}}\text{H}_2\text{R}$ C. $\text{:}\bar{\text{C}}\text{H}_3$ D. $\text{:}\bar{\text{C}}\text{H}_2\text{R}$

[S@Why] ইলেকট্রোফাইল বা ইলেকট্রনাকর্ষী বিকারক ইলেকট্রন প্রিয় কারণ এরা নিজেরা ধনাত্মক বা এদের ইলেকট্রনের অভাব আছে। বিপরীতভাবে নিউক্লিওফাইলের ইলেকট্রন বেশি আছে অর্থাৎ এরা নিউক্লিয়াস প্রিয়।

কার্বানায়নের সক্রিয়তার ক্রম: $\text{:}\bar{\text{C}}\text{R}_3 > \text{:}\bar{\text{C}}\text{HR}_2 > \text{:}\bar{\text{C}}\text{H}_2\text{R} > \text{:}\bar{\text{C}}\text{H}_3$

38. বেনজিন বলয়ে কোন গ্রুপটি উপস্থিত থাকলে ঋণাত্মক মেসোমারিক ফল ঘটতে পারে?

A. $-\text{NH}_2$ B. $-\text{C}\equiv\text{N}$ C. $-\text{OH}$ D. $-\text{OCH}_3$

[S@Why] ঋণাত্মক মেসোমারিক প্রভাব: যদি কোন গ্রুপ ইলেকট্রন সঞ্চারণশীলতার মাধ্যমে অন্তে ইলেকট্রন ঘনত্ব হ্রাস করে, ফলে অণুর সক্রিয়তা হ্রাস পায় তাহলে সে প্রভাবকে ঋণাত্মক মেসোমারিক প্রভাব বলে।

$-\text{C}\equiv\text{N}$ মেটা নির্দেশক হওয়ায় এটি বেনজিন বলয়ে উপস্থিত থেকে ঋণাত্মক মেসোমারিক ফল ঘটায় এবং $-\text{NH}_2$, $-\text{OH}$ ও $-\text{OCH}_3$ অর্থো-প্যারা নির্দেশক হওয়ায় এরা বেনজিন বলয়ে উপস্থিত থেকে ধনাত্মক মেসোমারিক ফল ঘটায়।

39. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO} \xrightarrow{[\text{H}]}$ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ বিক্রিয়াটি সম্পূর্ণ হওয়ার পর কোন বন্ডের IR শোষণ পাওয়া যাবে না?

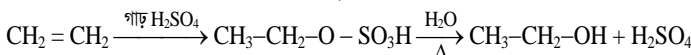
A. C-C B. C-H C. C=O D. O-H

[S@Why] H-বন্ধনযুক্ত অবস্থায় O-H গ্রুপটি IR-বর্ণালিতে ($3200-3600\text{cm}^{-1}$) তরঙ্গ-সংখ্যার পরিসরে তীব্র ও প্রশস্ত ব্যান্ড সৃষ্টি করে। এ ব্যান্ডটি O-H বন্ধনের প্রসারণের ফলে সৃষ্টি হয়। অ্যালডিহাইড ($-\text{CHO}$) মূলকের জন্য বিবেচনা করতে হবে C-H(stretch) ব্যান্ড ($2700-2900\text{cm}^{-1}$)। C-H ব্যান্ড অ্যালডিহাইডে থাকে; কিটোনে থাকে না। তাই এক্ষেত্রে C-H ব্যান্ড দ্বারা অ্যালডিহাইড ও কিটোনের মধ্যে পার্থক্য করা সম্ভব হয়।

40. কোন যৌগটি ইলেকট্রোফিলিক যুত বিক্রিয়ায় বেশি সক্রিয়?

A. বিউটিন B. পেন্টাইন-1 C. পেন্টাইন-2 D. বিউটেন

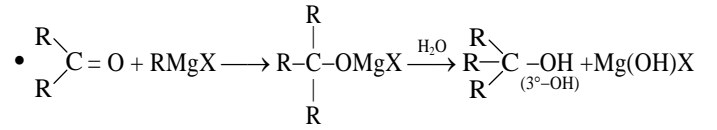
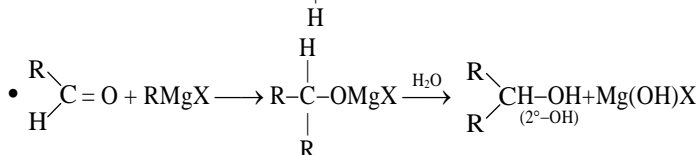
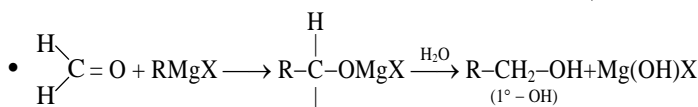
[S@Why] অ্যালিফেটিক ত্রিবন্ধনযুক্ত যৌগের তুলনায় দ্বিবন্ধন যুক্ত অ্যালিফেটিক যৌগ ইলেকট্রোফিলিক যুত বিক্রিয়ায় অধিক সক্রিয় হয়। যেমন-



41. কোন যৌগটি গ্রীণার্ড বিকারকের সঙ্গে বিক্রিয়ায় 3° অ্যালকোহল দেয়?

A. HCHO B. CH_3CHO C. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ D. CH_3COCH_3

[S@Why] গ্রীণার্ড বিকারকের (RMgX) এর সাথে মিথান্যালের বিক্রিয়ায় 1° -অ্যালকোহল, মিথান্যাল ব্যতীত সকল অ্যালডিহাইডের সাথে বিক্রিয়ায় 2° -অ্যালকোহল এবং কিটোনের সাথে বিক্রিয়ায় 3° -অ্যালকোহল উৎপন্ন হয়।



42. যৌগগুলোর অরবিটাল সংকরণ ও অণুর আকৃতি সম্পর্কিত কোন তথ্যটি সঠিক?

A. CH_4 sp^3 ত্রিভুজাকার B. H_2O sp^3 বিকৃত চতুস্তলকীয়
C. BCl_3 sp^2 সরলরৈখিক D. NH_3 sp^3 বর্গাকার

[S@Why] $\text{CH}_4 \rightarrow sp^3$ সংকরায়ন \rightarrow চতুস্তলকীয় আকৃতি।

$\text{H}_2\text{O} \rightarrow sp^3$ সংকরায়ন \rightarrow বিকৃত চতুস্তলকীয় আকৃতি।

$\text{BCl}_3 \rightarrow sp^2$ সংকরায়ন \rightarrow ত্রিভুজাকার আকৃতি।

$\text{NH}_3 \rightarrow sp^3$ সংকরায়ন \rightarrow পিরামিড আকৃতি।

43. কোন অম্ল-ক্ষার যুগল বাফার দ্রবণ নয়?

A. $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H} + \text{CH}_3\text{CO}_2\text{Na}$ B. $\text{NaH}_2\text{PO}_4 + \text{Na}_2\text{HPO}_4$
C. $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HClO}_4$ D. $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NH}_3$

[S@Why] বাফার দ্রবণ: যে দ্রবণে সামান্য পরিমাণ এসিড বা ক্ষারকের দ্রবণ যোগ করার পরও দ্রবণের pH এর মান অপরিবর্তিত থাকে তাকে বাফার দ্রবণ বলে।

বাফার দ্রবণ 2 প্রকার:

• অম্লীয় বাফার দ্রবণ- [দুর্বল এসিড + অনুবন্ধী ক্ষারক (সবল ক্ষারের লবণ)]

উদাহরণ: (i) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{COONa}$, (ii) $\text{H}_2\text{PO}_4^- + \text{HPO}_4^{2-}$

• ক্ষারীয় বাফার দ্রবণ: [দুর্বল ক্ষারক + অনুবন্ধী এসিড (সবল এসিডের লবণ)]

উদাহরণ: (i) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCO}_3^-$ (ii) $\text{NH}_4\text{OH} + \text{NH}_4^+$

44. $\text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq}) + \text{NaOH}(\text{aq}) \longrightarrow \text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{CH}_3\text{COO}^-(\text{aq}) + \text{Na}^+(\text{aq})$ অম্ল-ক্ষার প্রশমন বিক্রিয়ার উপযুক্ত নির্দেশক কোনটি?

A. মিথাইল অরেঞ্জ B. ফেনলফথ্যালিন
C. মিথাইল রেড D. সবগুলো

[S@Why] মৃদু এসিড + মৃদু ক্ষার: কোন নির্দেশকই কাজ করবে না।

• ফেনলফথ্যালিন: দুর্বল এসিড + সবল ক্ষার।

• মিথাইল রেড: সবল এসিড + দুর্বল ক্ষার।

• মিথাইল অরেঞ্জ: সবল এসিড + দুর্বল ক্ষার।

45. CrO_5 এর অণুতে Cr এর জারণ সংখ্যা কত?

A. +6 B. +5 C. +4 D. +2

[S@Why] CrO_5 এর অণুতে Cr এর জারণ সংখ্যা- প্রতিটি পারঅক্সাইড মূলক ($-\text{O}-\text{O}-$) এর প্রতিটি O এর জারণ সংখ্যা -1 ধরে এবং Cr এর জারণ সংখ্যা x ধরে

$$\text{পাই} = x + 4 \times (-1) + 1 \times (-2) = 0$$

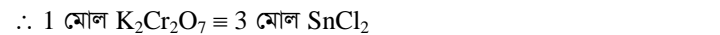
$$\therefore x - 4 - 2 = 0 \therefore x = +6$$

2টি O-O বন্ধনের (1টি O এর জন্য) 4টি O এর জন্য।

46. Sn^{2+} আয়নের 1 mol দ্বারা $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ এর কত mol বিজারিত হবে?

A. 1/3 B. 3 C. 1/6 D. 6

[S@Why] Sn^{2+} আয়নের একটি যৌগ SnCl_2 যা একটি বিজারক



$$\therefore 1 \text{ মোল } \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \equiv 3 \text{ মোল } \text{SnCl}_2$$

$$\therefore \text{Sn}^{2+} \text{ বা } \text{SnCl}_2 \text{ আয়নের 1 মোল দ্বারা } \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \text{ এর } \frac{1}{3} \text{ মোল বিজারিত হবে।}$$

47. অম্লীয় মাধ্যমে 5g FeSO_4 কে জারিত করতে কত g KMnO_4 লাগবে?

A. 1.85 B. 1.04 C. 2.35 D. 0.58

[S@Why] 1 mol $\text{KMnO}_4 \equiv 5 \text{ mol } \text{FeSO}_4$

$$\therefore \frac{n_{\text{KMnO}_4}}{n_{\text{FeSO}_4}} = \frac{1}{5} \Rightarrow \frac{\left(\frac{w}{M}\right)_{\text{KMnO}_4}}{\left(\frac{w}{M}\right)_{\text{FeSO}_4}} = \frac{1}{5} \Rightarrow \frac{\frac{157.1}{w}}{\frac{w}{152}} = \frac{1}{5}$$

$$\Rightarrow w = \frac{5 \times 157.1}{5 \times 152} = 1.033g \approx 1.04g$$

