

## مدیریت زمان

# به روتر زمانها نقصان



\* اعداد زیر بر اساس ساعت شروع کنکور در سال‌های گذشته است. اگر ساعت شروع تغییر کند، بقیه‌ی ساعت‌ها به همان اندازه، جلو یا عقب می‌روند.

قسمتی از وقت هر درس را برای آخر کار بگذارید. بهتر است ساعت پایان کار هر درس کاملاً سرراست باشد تا زمان را گم نکنید و زمان‌ها را راحت‌تر حفظ کنید. مدیریت زمان و کمپناوردن وقت، موضوع بسیار مهمی است. قبل از روش «» و «» را به شما پیشنهاد کردیم و اکنون روش ساده‌تری را پیشنهاد می‌کنیم تا زمان را کاملاً در چنگ خود بگیرید. اسم این روش را «زمان‌های نقصانی» گذاشت‌ایم.

هنگام آزمون، ساعت مچی بیندید.

زمان‌های پایانی را برای هر درس در بالای دفترچه‌ی آزمون بنویسید.

زمان‌های پایانی را چند دقیقه کمتر از وقت مقرر و قانونی در نظر بگیرید؛ به همین دلیل است که به این روش، «زمان‌های نقصانی» می‌گوییم. با این روش برای هر دفترچه زمانی ذخیره برای پاسخ‌گویی به سوال‌های وقت‌گیر و دشوار و ابتکاری خواهید داشت.

این روش را در همه‌ی آزمون‌های سه‌روزیکبار که در منزل امتحان می‌دهید و در آزمون‌های جامع پایانی کانون و بهویژه در کنکور، تکرار کنید. «زمان‌های نقصانی» را در بالای صفحه‌ی هر درس بنویسید و خود را مکلف به اجرای آن کنید.

## تجربی (درس‌های اختصاصی)

زمان ذخیره‌شده

دفترچه‌ی سوم

زمان ذخیره‌شده

دفترچه‌ی دوم

زمان ذخیره‌شده

۱۵ دقیقه

۱۵ دقیقه

۱۵ دقیقه



۱۵ دقیقه



۱۵ دقیقه



۱۵ دقیقه  
برای استراتژی  
بازگشت

۱۵ دقیقه  
پایان زمین‌شناسی  
۱۰:۴۵

۱۵ دقیقه  
پایان ریاضی  
۱۰:۳۰

۱۵ دقیقه  
برای استراتژی  
بازگشت

۳۰ دقیقه  
پایان شیمی  
۹:۴۵

۳۰ دقیقه  
پایان فیزیک  
۹:۱۵

۱۵ دقیقه  
برای استراتژی  
بازگشت

۳۰ دقیقه  
پایان زیست  
۸:۳۰

اگر زمان نقصانی خود را شخصی سازی کرده‌اید، در این جدول یادداشت کنید

نام درس	تعداد سوال	مدت زمانی که برای پاسخگویی در نظر گرفته اید	شروع پاسخگویی	پایان پاسخگویی
دفترچه اول				
زمان ذخیره شده جهت استراتژی بازگشت:				
دفترچه دوم				
زمان ذخیره شده جهت استراتژی بازگشت:				
دفترچه سوم				
زمان ذخیره شده جهت استراتژی بازگشت:				



## زیست‌شناسی

### زیست‌شناسی دهم

محل استقرار ← دو لایه زیرمخاط و ماهیچه دیواره لوله گوارش (از مری تا مخرج) + شبکه‌های یاخته‌های عصبی  
 وظیفه ← تنظیم تحرک و ترشح در لوله گوارش  
 شیوه عملکرد ← مستقل از دستگاه عصبی خودمختار اما دارای ارتباط با اعصاب اسیمیک و پاداسیمیک

دم عادی ← انقباض دیافراگم و ماهیچه‌های بین‌دنده‌ای خارجی + ماهیچه‌های مؤثر در  
 بازدم عادی ← استراحت ماهیچه منقبض در زمان دم  
 دم عمیق: ماهیچه‌های گردنی + ماهیچه‌های مؤثر در دم عادی  
 بازدم عمیق ← انقباض ماهیچه‌های شکمی و ماهیچه‌های بین‌دنده‌ای داخلی

مایع بین پیراشامه و برون‌شامه ← ضمن محافظت از قلب، به حرکت روان آن کمک می‌کند.

لایه برون‌شامه ← به بافت ماهیچه‌ای قلب چسبیده است.

#### • همواره غیرفعال

• وقوع در کپسول بومن (اولین بخش گردیزه)

• مرتبط با شبکه مویرگی گلومرول

• بیشتر موارد فعال و گاهی غیرفعال

• مرتبط با شبکه مویرگی دورلوله‌ای

• وقوع در نفرون (به جز کپسول بومن) و خارج از نفرون (مجاری جمع‌کننده)

تراوش

مراحل ساخت ادرار

#### • دارای مغز ریشه

• قرارگیری آوندهای چوبی و آبکش به صورت یک در میان روی دایره فرضی

• رویش ریشه به صورت افسان و دارای انشعابات متعدد

• مرز بین پوست و استوانه آوندی مشخص است.

تک لپه

ریشه در گیاهان

#### • فاقد پارانشیم مغزی در بخش مرکزی استوانه آوندی

• آرایش آوندهای چوبی به صورت ستاره‌ای شکل و آوندهای آبکش در بینابین بازوهای ستاره

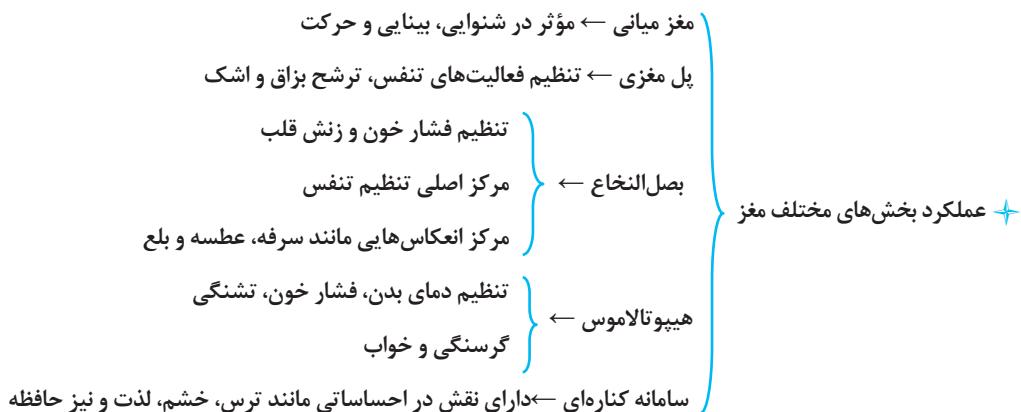
• رویش ریشه به صورت مستقیم و فاقد انشعابات متعدد

دو لپه

در عناصر آوندی برخلاف تراکئیدها، دیواره عرضی از بین رفته و لوله پیوسته‌ای تشکیل شده است. در سامانه بافت آوندی، علاوه بر

یاخته‌های اصلی (تراکئیدها، عناصر آوندی و یاخته‌های آوند آبکش)، یاخته‌های بافت نرم‌آکننده و فیبرها مشاهده می‌شود.

## زیست‌شناسی یازدهم

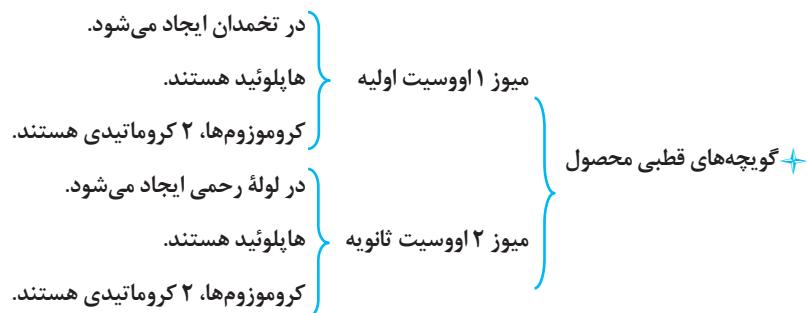


+ عملکرد عضلات صاف و قلبی همواره غیرارادی و تحت کنترل بخش خودمختار دستگاه عصبی است در حالی که عملکرد عضلات اسکلتی، در اغلب موارد ارادی و گاهی غیرارادی (انعکاس) است. عملکرد عضلات ارادی همواره تحت کنترل پیکری دستگاه عصبی محیطی است.

+ تغذیه قرینیه (پرده شفاف جلوی چشم) و عدسی بر عهده مایع زالایه است. ناحیه وسط بخش رنگین چشم (مردمک) سوراخ بوده و فاقد ساختار یاخته‌ای است.

+ دریچه بیضی انسان، مرتبط با بخش حلزونی گوش داخلی است. این دریچه ارتعاش استخوان‌های کوچک گوش میانی (استخوان‌های چکشی، سندانی و رکابی) را به مایع درون بخش حلزونی انتقال می‌دهد.

+ همه استخوان‌های انسان دارای بافت اسفنجی و بافت متراکم (فسرده) است. در حالی که بسیاری از ماهیچه‌های اسکلتی، دارای تارهای چند (ویژه برای حرکات استقامتی) و تارهای تندر (ویژه انقباضات سریع) است. (دقت کنید همه تارهای ماهیچه اسکلتی، چند هسته‌ای بوده و از به هم پیوستن چند یاخته در دوران جنبی ایجاد شده است.)



+ به ندرت ممکن است زامه با جسم قطبی نیز لقادیر باشد و توده یاخته‌ای بی‌شکلی را ایجاد کند که پس از مدتی از بدن دفع شود.

+ همه یاخته‌های هاپلوبئید موجود در یک گیاه دوجنسی (گرده نارس در بساک، یاخته‌های رویشی و زایشی دانه گرده رسیده، اسپرم‌های لوله گرده، یاخته‌های باقی‌مانده و یاخته‌های کیسه رویانی در تخمک) در زمان تشکیل توسط یاخته‌های دیپلوبئید احاطه می‌شوند.

**زیست‌شناسی دوازدهم**

- اولین پروتئینی که ساختار آن شناسایی شد.**
- تنها یک زنجیرهٔ پلی‌پیتیدی دارد. (به کار بردن «هریک از زنجیره‌ها» و یا «زنجبیره‌ها» درست نیست.)**
- توانایی ذخیرهٔ تنها یک نوع گاز تنفسی (اکسیژن) را دارد.**
- به غشای یاخته متصل است.**
- اغلب یک جایگاه آغاز همانندسازی دارد.**
- حلقوی است و دو انتهای متفاوت دارد.**
- دارای پروتئین‌های همراه اما فاقد پروتئین هیستون**
- به غشای یاخته متصل نیست.**
- همواره چند جایگاه آغاز همانندسازی دارد.**
- خطی است و دو انتهای متفاوت دارد.**
- دارای پروتئین‌های هیستون**
- لازمهٔ رونویسی از ژن‌های تجزیه‌کننده لاکتوز و مالتوز در ترتیب حضور لاکتوز و مالتوز در محیط در صورت عدم حضور قند گلوکز است.**
- پروتئین‌های فعال کننده و مهار کننده به ترتیب به توالی‌های جایگاه اتصال فعال کننده و اپراتور متصل می‌شوند. دقت کنید توالی‌های اپراتور و جایگاه اتصال فعال کننده بخشی از ژن محسوب نمی‌شوند.**
- در ارتباط با نوعی صفت در ذرت، با افزایش تعداد دگرهٔ بارز، رنگ ذرت تیره‌تر خواهد شد و هر دو ذرت با تعداد دگرهٔ بارز برابر، صفت رنگ یکسانی خواهند داشت. برای مثال صفت رنگ ذرت در ۲ ژنوتیپ  $AaBBCc$  و  $aaBBCc$  یکسان است.**
- در ژنوتیپ آندوسپرم یک گیاه تک‌لپه، دگره‌های تکراری در هر ژن مربوط به گیاه ماده و دگرهٔ غیر تکراری مربوط به گیاه نر است.**
- تأثیر رانش دگره‌ای در جمعیت با اندازهٔ آن جمعیت رابطهٔ عکس دارد یعنی در جمعیت‌های کوچک‌تر اثر بیشتری خواهد گذاشت. دقت کنید رانش دگره‌ای برخلاف انتخاب طبیعی باعث سازش نمی‌شود.**
- فرایند گلیکولیز همانند انواع روش‌های تخمیر و برخلاف واکنش‌های اکسایش پیرووات و چرخهٔ کربس در مادهٔ زمینه‌ای سیتوپلاسم صورت می‌گیرد. مولکول پیرووات از ۲ لایه غشای میتوکندری عبور می‌کند و طی واکنش اکسایش، مولکول  $CO_2$  تولید می‌کند.**
- در هر آتنن گیرندهٔ نور فتوسیستم‌ها، چندین نوع رنگیزه (سبزینه‌های a و b و کاروتونوئیدها) حضور دارد در حالی که در مرکز واکنش تنها یک نوع رنگیزه (سبزینه a) حضور دارد. دقت کنید مولکول  $NADP^+$  تنها با لایهٔ فسفولیپیدی بیرون غشای تیلاکوئید در تماس است.**
- بخش عمدهٔ فتوسنتز را جاندارانی انجام می‌دهند که گیاه نیستند و در خشکی زندگی نمی‌کنند. انواعی از باکتری‌ها و آغازیان در محیط‌های متفاوت خشکی و آبی فتوسنتز می‌کنند.**
- در انسولین فعال برخلاف پیش انسولین، زنجیرهٔ C حضور ندارد. زنجیره‌های A و B هم در پیش انسولین و انسولین فعال، بیوندهایی به هم متصل هستند. زنجیرهٔ B نسبت به زنجیرهٔ A به انتهای آمین رشتۂ پلی‌پیتیدی نزدیک‌تر است و بنابراین در طی فرایند ترجمهٔ پیش انسولین، زنجیرهٔ B نسبت به زنجیرهٔ A، زودتر ساخته می‌شود.**

# فیزیک

## خلاصه نکات

### حرکت بر روی خط راست

+ در حرکت بر روی محور  $x$  ها اگر  $\Delta x$  جابه‌جایی متحرک و  $\Delta t$  مدت زمان انجام جابه‌جایی متحرک باشد در این صورت سرعت

$$v_{av} = \frac{\Delta x}{\Delta t}$$

متوجه متحرک برابر است با:

+ اگر متحرک با شتاب ثابت در حال حرکت باشد در این صورت سرعت متوسط متحرک برابر با میانگین سرعت متحرک در ابتداء و  
انتهای بازه زمانی مورد نظر است.

$$v_{av} = \frac{V_1 + V_2}{2} = \frac{\Delta x}{\Delta t}$$

### دینامیک

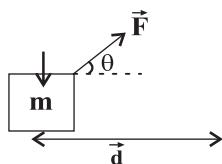
+ نیروی عمودی سطح: هنگامی که یک جسم در تماس با یک سطح قرار می‌گیرد نیرویی عمود بر جسم وارد از طرف سطح به آن وارد  
می‌شود که دو نوع است.

### نیروی اصطکاک :

+ نیروی اصطکاک ایستایی: هنگامی که جسم ساکن است این نیرو در خلاف جهت نیرویی که جسم را می‌خواهد به حرکت وا دارد وارد  
می‌شود. نیروی اصطکاک ایستایی عددی بین صفر و نیروی اصطکاک ایستایی بیشینه است.

### کار و انرژی:

**نکته** اگر جابه‌جایی جسمی برابر بردار  $\vec{d}$  باشد و زاویه نیروی  $\vec{F}$  با بردار جابه‌جایی برابر  $\theta$  باشد، در این صورت کار نیروی  $\vec{F}$  برابر است



$$W_{\vec{F}} = |\vec{F}| |\vec{d}| \times \cos \theta$$

### نوسان امواج:

**نکته** در حرکت هماهنگ ساده تندی بیشینه نوسانگر مربوط به زمانی است که نوسانگر از مرکز نوسان عبور می‌کند و برابر است با:

$$V_{max} = A\omega$$

### الکتریسیته ساکن

**نکته** نیروی وارد بر بار  $q$  در میدان الکتریکی  $\vec{E}$  برابر است با:

**نکته** نیروی الکتریکی که دو بار  $q_1$  و  $q_2$  به یکدیگر وارد می‌کنند برابر است با:

$$F = k \frac{q_1 q_2}{r^2}$$



## جريان الکتریکی و مدارهای جریان مستقیم:

در مقاومت‌های موازی اگر تعداد شاخه‌ها افزایش یابد مقاومت معادل کاهش می‌باید و اگر با ثابت ماندن تعداد شاخه‌ها یکی از مقاومت‌ها افزایش یابد مقاومت معادل نیز افزایش می‌باید.

**نکته** توان مصرفی یک مقاومت با بزرگی  $R$  که اختلاف پتانسیل دو سر آن  $V$  است و جریان عبوری از آن برابر  $I$  است برابر است با:

$$P = \frac{V^2}{R} = RI^2 = VI$$

## مغناطیس و القای الکترومغناطیس:

**نکته** نیروی وارد بر بار  $q$  که با سرعت  $\vec{V}$  در میدان مغناطیسی  $\vec{B}$  حرکت می‌کند با استفاده از قاعدة دست راست به دست می‌آید و بردار  $\vec{F}$  بر هر دو بردار  $\vec{V}$  و  $\vec{B}$  عمود است.

**نکته** میدان مغناطیسی درون لوله‌ای که به طول  $L$  دور است و از آن جریان  $I$  عبور می‌کند برابر است با:

$$B = \mu_0 \frac{N}{L} F$$

↓  
تراوایی مغناطیسی خلا

## ویژگی‌های فیزیکی مواد:

**نکته** فشار در نقاط همتراز یک مایع ساکن یکسان است.

$$P = \rho g h \rightarrow$$

↓  
چگالی مایع

## دما و گرما

**نکته** گرمای نهان ذوب مقدار گرمایی است که باید به یک کیلوگرم از یک ماده جامد در دمای ذوب آن بدهیم تا تبدیل به مایع شود.

اگر  $Q$  گرمای نهان ذوب بخ باشد گرمای لازم برای تبدیل  $m$  کیلوگرم یخ  $C^\circ$  به آب  $0^\circ C$  برابر است با:

**نکته** دو جسم در حالت تعادل گرمایی، دمای یکسانی دارند. اگر دو جسم با دمای‌های متفاوت در تماس با یکدیگر باشند گرما از جسم

گرم‌تر به جسم سردتر منتقل می‌شود تا هردو جسم به دمای یکسانی برسند. اگر اتلاف انرژی نداشته باشیم داریم:

$$Q_1 + Q_2 = 0 \Rightarrow m_1 C_1 \Delta \theta_1 + m_2 C_2 \Delta \theta_2 = 0$$

## شیمی

+ انرژی هر رنگ نور مرئی با طول موج آن نسبت عکس دارد. نور مرئی بخش کوچکی از طیف الکترومغناطیس شامل امواج با طول موج

۴۰۰ تا ۷۰۰ نانومتر است. پرتو مرئی بنفس رنگ کمترین طول موج و بیشترین انرژی را دارد و در مقایسه با سایر پرتوهای مرئی، بیشترین میزان شکست را هنگام عبور از منشور پیدا می‌کند.

+ در طیف نشری خطی اتم هیدروژن چهار نوار رنگی وجود دارد که از انتقال الکترون از لایه‌های سوم، چهارم، پنجم یا ششم به لایه دوم ایجاد می‌شوند.

+ عنصر هیدروژن دارای ۳ ایزوتوپ طبیعی ( $^1\text{H}$ ,  $^2\text{H}$ ,  $^3\text{H}$ ) است که دوتای اول پایدار هستند و  $^3\text{H}$  رادیوایزوتوپ طبیعی هیدروژن به شمار می‌رود.

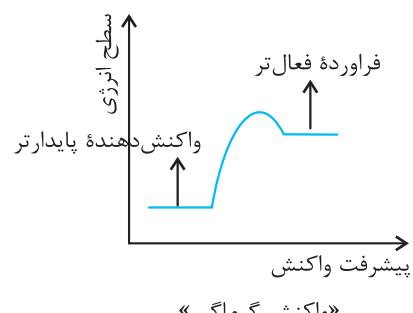
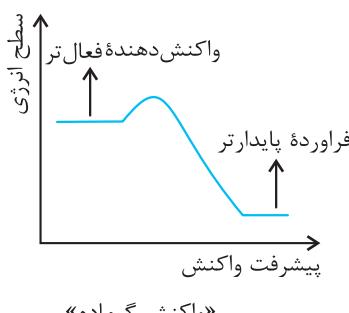
+ یکای غلظت قسمت در میلیون (ppm)، مقدار میلی‌گرم ماده حل شونده را در یک کیلوگرم از محلول نشان می‌دهد:

$$\text{ppm} = \frac{\text{گرم حل شونده}}{\text{گرم محلول (حلال + حل شونده)}} \times 10^6 = \frac{\text{میلی‌گرم حل شونده}}{\text{کیلوگرم محلول}}$$

+ مولاریتۀ محلول  $a$  درصد جرمی با چگالی  $\frac{g}{mL}$  است

+ در گروه‌های جدول دوره‌ای، از بالا به پایین تعداد لایه‌های الکترونی اشغال شده اتم‌ها افزایش می‌باید و در نتیجه شعاع اتمی بیشتر می‌شود. دقیق کنید عنصرهای هم‌گروه معمولاً تعداد الکترون‌های ظرفیت برابری دارند.

+ در واکنش‌های گرماده، انرژی از سامانه به محیط جریان می‌باید ( $Q < 0$ ) و در واکنش‌های گرمگیر، جریان انرژی از محیط به سامانه است. ( $Q > 0$ )





+ در پلی اتن (  $\text{CH}_2-\text{CH}_2$  ) تعداد  $2n$  پیوند «  $\text{C}-\text{C}$  » و  $4n$  پیوند «  $\text{C}-\text{H}$  » وجود دارد.

+ آنتالپی پیوند با افزایش مرتبه پیوند (تبدیل یگانه به دوگانه یا سه‌گانه) بیشتر می‌شود و با شعاع اتم‌ها رابطه عکس دارد.

+ کاهش جرم مخلوط یک واکنش که در ظرف در باز انجام می‌گیرد، نشان‌دهنده تولید فراورده گازی است.

+ ترکیب‌های آلی دارای گروه عامل هیدروکسیل (  $\text{OH}-$  ) می‌توانند با آب پیوند هیدروژنی تشکیل دهند.

+ در ساختار یک ترکیب آلی، هر قدر اتم کربن به اتم‌های هیدروژن بیشتری متصل باشد عدد اکسایش کم‌تری دارد و اگر به اتم (های) اکسیژن متصل شود، عدد اکسایش آن افزایش می‌یابد.

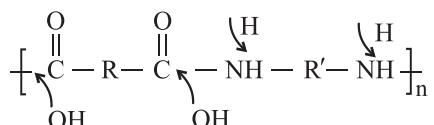
+ ویتامین آ، محلول در چربی و غیر آروماتیک است و یک الکل سیر نشده به حساب می‌آید.

فراورده واکنش این ویتامین با آتانوییک اسید یک استر تک‌عاملی (نه پلی‌استر) بوده که از خود ویتامین A آبگریزتر است.

+ دسترسی به پلاستیک‌ها، نمونه‌ای از نتایج خلاقیت بشر به شمار می‌آید. استحکام بالا و نفوذناپذیری در برابر آب و هوا از ویژگی پلاستیک‌های است ما متأسفانه به طور معمول، بیشتر آن‌ها زیست تخریب‌ناپذیر و ماندگار هستند و به راحتی در طبیعت تجزیه نمی‌شوند.

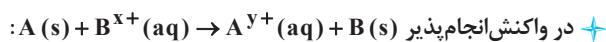
+ فرمول تجربی، ساده‌ترین نسبت میان عنصرهای تشکیل‌دهنده یک ترکیب را نشان می‌دهد. به عنوان مثال فرمول مولکولی بنزن  $\text{C}_6\text{H}_6$  است اما فرمول تجربی آن  $\text{CH}$  می‌باشد.

+ برای تشخیص مونومرهای سازنده یک پلی‌آمید، به گروههای «  $\text{OH}$  » و «  $\text{NH}$  » اضافه کنید. به این ترتیب دی‌آمین و دی‌اسید سازنده پلی‌آمید مشخص می‌شود.



+ مقدار ثابت تعادل یونش اسید برابر است با:

$$K_a = \frac{[\text{H}^+]^2}{M - [\text{H}^+]} \quad \text{غایظت باقیمانده اسید}$$



• فلز  $A$  کاهنده و بیون  $B^{x+}$  اکسید است. کاهنگی  $A$  از  $B$  بیشتر است و  $B^{x+}$  از  $A^{y+}$  اکسیده‌تر است.

• در سلول گالوانی مربوط به این واکنش،  $A(s)$  آند و  $B(s)$  کاتد است.

+ در فرایند آبکاری، محلول الکتروولیت باید حاوی یون‌های مربوط فلزی باشد که می‌خواهیم از آن به عنوان روکش استفاده کنیم. قطعه

مورد آبکاری به کاتد متصل می‌شود و فلزی که به عنوان روکش استفاده می‌شود نقش آند دارد و کاهش جرم پیدا می‌کند.

+ نکات زیر را در مورد برقکافت آب به خاطر بسپارید:

• در نیم‌سلول کاتدی، آب کاهش می‌یابد و گاز هیدروژن و یون هیدرونیوم تولید می‌آورد. (کاغذ pH آبی می‌شود).

• در نیم‌سلول آندی، آب اکسایش می‌یابد و گاز اکسیژن و یون هیدرونیوم تولید می‌شود. (کاغذ pH را قرمز می‌کند).

• حجم گاز آزاد شده در کاتد دو برابر حجم گاز آزاد شده در آند است.

+ بخش عمدهٔ پوسته جامد زمین از سیلیس تشکیل شده است، فرمول سیلیس  $SiO_4$  بوده و یک **جامد کووالانسی** است. در ساختار

شبکه‌ای آن، هر اتم  $Si$  به ۴ اتم اکسیژن متصل است و ساختارهای شش گوشه‌ای را پیدا آورده‌اند.

+ قدرت نیروی بین مولکولی در مواد ناقطبی، با افزایش جرم و اندازه مولکولی افزایش می‌یابد.

+ در یک مولکول اگر اتم مرکزی به اتم‌های کناری یکسان متصل شده باشد و جفت الکترون ناپیوندی نداشته باشد، گشتاور دوقطبی

حدود صفر است؛ یعنی مولکول مورد نظر **ناقطبی** است.

+ عنصر تیتانیم ( $Ti$ ) در گروه و دوره چهارم جدول قرار دارد، الکترون ظرفیتی داشته و در مقایسه با فولاد چگالی کم‌تر و نقطه

ذوب بالاتری دارد. نیتینول آلیاژی از  $Ni_{28}Ti_{22}$  بوده و به آلیاژ هوشمند معروف است. این آلیاژ در ارتوونسی، استنت برای رگ‌ها و

قاب عینک کاربرد دارد.

۳ تغییر غلظت گونه‌های شرکت‌کننده در یک واکنش در دمای ثابت، نمی‌تواند مقدار عددی ثابت تعادل آن واکنش را تغییر دهد. در واقع

طبق اصل لوشاتلیه، سامانه در جهت اصلاح تغییر ایجاد شده عمل می‌کند تا  $K$  دستخوش تغییر نشود.



## ریاضی

خلاصه نکات

استفاده از روابط زیر به حل مسائل مثلثاتی کمک می‌کند:

$$\sin^2 \alpha + \cos^2 \alpha = 1$$

$$1 + \tan^2 \alpha = \frac{1}{\cos^2 \alpha}$$

$$1 + \cot^2 \alpha = \frac{1}{\sin^2 \alpha}$$

علامت نسبت‌های مثلثاتی در چهار ناحیه دستگاه مختصات به صورت زیر است:

ناحیه اول	ناحیه دوم	ناحیه سوم	ناحیه چهارم
$(0 < \alpha < \frac{\pi}{2})$	$(\frac{\pi}{2} < \alpha < \pi)$	$(\pi < \alpha < \frac{3\pi}{2})$	$(\frac{3\pi}{2} < \alpha < 2\pi)$
منفی	ثبت	منفی	ثبت
$\sin \alpha$	$\cos \alpha$	$\sin \alpha$	$\tan \alpha$
$\cos \alpha$	$\tan \alpha$	$\cos \alpha$	$\cot \alpha$
$\tan \alpha$	$\cot \alpha$		
$\cot \alpha$			

در حل نامعادلات ابتدا همه متغیرها و اعداد ثابت را به یک سمت نامساوی برد و عبارت حاصل را به کمک جدول تعیین علامت، تعیین

$$\frac{ax+b}{cx+d} < 1 \Rightarrow \frac{ax+b}{cx+d} - 1 < 0 \Rightarrow \frac{ax+b-cx-d}{cx+d} < 0 \Rightarrow \frac{(a-c)x+b-d}{cx+d} < 0.$$

علامت می‌کنیم، برای مثال:

برای محاسبه تابع وارون یک تابع درجه ۲ می‌بایست تابع درجه ۲ را به صورت دو جمله‌ای بنویسیم:

$$f(x) = x^2 - 2x - 3 = (x-1)^2 - 4$$

سپس وارون تابع را محاسبه می‌کنیم. هم‌چنین برای یافتن محل برخورد نمودار ۲ تابع کافی است ضابطه ۲ تابع را مساوی هم قرار داده و معادله حاصل را حل کنیم.

برای حل برخی از معادلات گویا و گنگ و یا نامعادلات، می‌توانید از گزینه‌های داده شده استفاده کنید و با عدد دلخواه انتخابی گزینه‌های نادرست را حذف کنید.

استفاده از روابط زیر، محاسبات را بسیار آسان می‌کند.

$$\binom{n}{r} = \binom{n}{n-r} = \frac{n(n-1)}{2}, \quad \binom{n}{1} = n, \quad \binom{n}{0} = 1$$

روابط زیر در به دست آوردن نسبت‌های مثلثاتی برخی از زوایا کاربرد دارد.

$$\sin(\gamma k\pi - \alpha) = -\sin \alpha$$

$$\sin(-\alpha) = -\sin \alpha$$

$$\sin(\pi - \alpha) = \sin \alpha$$

$$\cos(\gamma k\pi - \alpha) = \cos \alpha$$

$$\cos(-\alpha) = \cos \alpha$$

$$\cos(\pi - \alpha) = -\cos \alpha$$

$$\tan(\gamma k\pi - \alpha) = -\tan \alpha$$

$$\tan(-\alpha) = -\tan \alpha$$

$$\tan(\pi - \alpha) = -\tan \alpha$$

$$\cot(\gamma k\pi - \alpha) = -\cot \alpha$$

$$\cot(-\alpha) = -\cot \alpha$$

$$\cot(\pi - \alpha) = -\cot \alpha$$

در توابع  $y = a \cos(bx) + c$  و  $y = a \sin(bx) + c$  داریم:

$$y_{\max} = |a| + c$$

$$y_{\min} = -|a| + c$$

$$T = \frac{\pi}{|b|}$$

برخی از ویژگی‌های پرکاربرد لگاریتم عبارتند از:

$$\log_b^a = \frac{n}{m} \log_b^a$$

$$\log_a^b + \log_a^c = \log_a^{bc}$$

$$\log_a^b - \log_a^c = \log_a^{\frac{b}{c}}$$

در پیوستگی تابع  $f(x)$  در  $x = a$  داریم:

$\lim_{x \rightarrow a^-} f(x) = f(a)$ : پیوستگی از چپ

$\lim_{x \rightarrow a^+} f(x) = f(a)$ : پیوستگی از راست

$\lim_{x \rightarrow a^+} f(x) = \lim_{x \rightarrow a^-} f(x) = f(a)$ : پیوستگی

در محاسبه احتمال دو پیشامد  $A$  و  $B$  داریم:

$$P(A \cup B) = P(A) + P(B) - P(A \cap B)$$

$$P(A | B) = \frac{P(A \cap B)}{P(B)}$$

$$CV = \frac{\sigma}{\bar{x}}$$

ضریب تغییرات تعدادی داده آماری برابر است با:

$$\sigma = \sqrt{\frac{(x_1 - \bar{x})^2 + \dots + (x_n - \bar{x})^2}{n}} : \text{مجموع دادهها} = \frac{\text{میانگین و تعداد دادهها}}{\bar{x}}$$

در حل معادلات مثلثاتی داریم:

$$\sin x = \sin \alpha \Rightarrow \begin{cases} x = \gamma k\pi + \alpha \\ x = \gamma k\pi + \pi - \alpha \end{cases}$$

$$\cos x = \cos \alpha \Rightarrow x = \gamma k\pi \pm \alpha$$

در محاسبه حد، اولین کار جای‌گذاری نقطه‌ای است که  $x$  به سمت آن میل می‌کند. پس از جای‌گذاری، در صورت رسیدن به حالت مبهم

، ابتدا وضعیت قدرمطلق یا جزء صحیح (براکت) را مشخص می‌کنیم و سپس با استفاده از روش هوپیتال یا ساده سازی حاصل حد را بدست می‌آوریم.



در محاسبه حد توابع مختلف داریم:

$$\frac{\text{عددی حقیقی}}{\text{صفر حدی}} = \pm\infty \quad \text{و} \quad \frac{\text{صفر حدی}}{\text{صفر حدی}} = \text{میهمان}$$

$$\lim_{x \rightarrow \infty} \sqrt[n]{ax^n + bx^{n-1} + \dots} \sim \sqrt[n]{a} \left| x + \frac{b}{na} \right|$$

تابع  $f(x)$  در  $x=a$  مشتق پذیر است، هرگاه  $f'_-(a) = f'_+(a)$

در محاسبه مشتق توابع داریم:

$$\lim_{x \rightarrow x_0} \frac{f(x) - f(x_0)}{x - x_0} = f'(x_0)$$

$$y = \frac{f(x)}{g(x)} \rightarrow y' = \frac{f'(x)g(x) - g'(x)f(x)}{(g(x))^2}$$

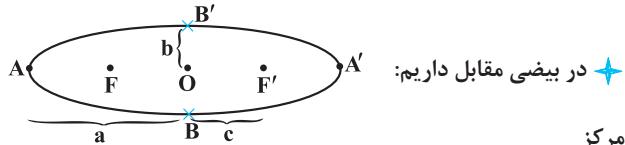
$$(fog)'(x) = g'(x)f'(g(x))$$

آهنگ لحظه‌ای و متوسط تغییرات از روابط زیر به دست می‌آید:

$$x = a \text{ در } f(x) = f'(a)$$

$$[a, b] \text{ آهنگ متوسط تغییرات } f(x) \text{ در } [a, b] = \frac{f(b) - f(a)}{b - a}$$

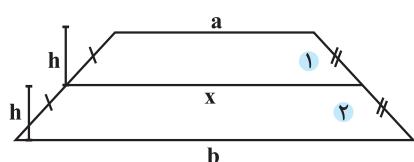
$$e = \frac{c}{a} = \sqrt{1 - \frac{b^2}{a^2}}$$



مرکز

$$\text{قطر کوچک: } AA' = 2a \quad \text{و} \quad \text{قطر بزرگ: } BB' = 2b \quad \text{و} \quad FF' = 2c$$

در ذوزنقه مقابل داریم:

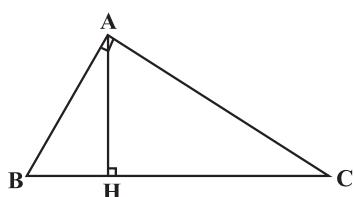


$$x = \frac{a+b}{2}$$

$$S = S_1 + S_2 = \frac{(x+a)h}{2} + \frac{(x+b)h}{2}$$

در هر مثلث قائم‌الزاویه، میانه وارد بر تر، نصف وتر است.

در مثلث قائم‌الزاویه مقابل داریم:



$$AC^2 = CH \times BC$$

$$AB^2 + AC^2 = BC^2$$

$$S = \frac{1}{2} AB \times AC = \frac{1}{2} AH \times BC$$

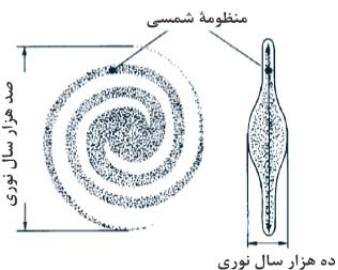
## زمین‌شناسی

### گزیده نکات زمین‌شناسی

نواری مه مانند و کمنور شامل انبوهی از اجرام یکی از بزرگ‌ترین کهکشان‌های شناخته شده شکلی مارپیچی دارد.

منظومه شمسی در لبه یکی از بازوهای آن قرار دارد. از تعداد زیادی ستاره، سیاره و فضای بین ستاره‌ای تشکیل شده است. همه اجرام تحت نیروی گرانش متقابل یکدیگر را نگه داشته‌اند.

+ ویژگی‌های کهکشان شیری



چرخش زمین به دور محورش در جهت خلاف حرکت عقربه‌های ساعت مدت زمان آن حدود ۲۴ ساعت بر اثر آن شب و روز به وجود می‌آید.

حرکت وضعی

گردش زمین بر روی مدار بیضوی به دور خورشید در جهت خلاف عقربه‌های ساعت بر اثر آن فصل‌ها پدیدار می‌شوند.

حرکت انتقالی

+ حرکات زمین

عنصر اقتصادی	کانه
(آهن) Fe	هماتیت
(آهن) Fe	مگنتیت
(مس) Cu	کالکوپیریت
(سرب) Pb	گالن

معروف‌ترین رنگ	گوهر
آبی - سرخ	کرندوم
سبز	زمرد (سیلیکات بریلیم)
قرمز تیره	گارنت
سبز زیتونی	الوین (زبرجد)
سبز - آبی	فیروزه (تورکوایز)

## دفترچه اول

داخل کشور تیرماه ۱۳۹۸

### تعداد سوالات: ۴۵ سوال

زمان پاسخگویی: ۴۵ دقیقه

عنوان مواد امتحانی، تعداد و شماره سوالات

عنوان درس	تعداد سوالات	وقت پیشنهادی کنکور	زمان نقصانی	زمان صرفه‌جویی شده	زمان
زیست‌شناسی	۴۵	۴۵ دقیقه	۳۰ دقیقه	۱۵ دقیقه	

اگر می‌خواهید تعداد سوال‌هایی که تمرين می‌کنید، دقیقاً مطابق کنکور ۱۴۰۲ باشد، به ۵ سوال تراجمدار پاسخ ندهید.

البته توصیه ما این است که به این سوال‌ها پاسخ دهید و در صدهای خود را با شرایط کنکور ۹۸ مقایسه کنید.

## زیست

(دهم)

۱. کدام گزینه، برای تکمیل عبارت زیر نامناسب است؟

«یکی از شرایط ..... گیاه است.»

(۱) افزایش خروج قطرات آب از انتهای یا لبه برگ‌ها، افزایش مقدار فشار ریشه‌ای

(۲) حرکت آب و املاح در آوندهای چوبی، مکش ناشی از سطح بخش‌های هوایی

(۳) باز شدن روزندهای هوایی، جذب آب به دنبال انباشت مواد محلول در یاخته‌های نگهبان روزندهای

(۴) کاهش خروج آب از منفذ بین یاخته‌های نگهبان روزندهای هوایی، کاهش بخارآب در هوای اطراف

(دهم)

۲. کدام گزینه عبارت زیر را به نادرستی تکمیل می‌کند؟

«ورو ..... به سامانه دفعی .....»

(۱) مایعات بدن- ماهی آب شیرین، منجر به دفع ادرار رقیق می‌شود.

(۲) یون‌ها- پرندگان، فقط با مصرف انرژی زیستی انجام می‌شود.

(۳) محلول نمک- سفره‌های، فقط با کمک دستگاه ادراری انجام نمی‌شود.

(۴) یون‌های پتاسیم و کلر- ملح، دریابی مصرف انرژی یاخته‌های روده انجام نمی‌شود.

(یازدهم)

۳. کدام مورد، درباره سرخرگی که از محل عصب بینایی وارد کرده چشم انسان می‌شود، صحیح است؟

(۱) ناحیه وسط بخش رنگین چشم را تعذیه می‌کند.

(۲) در مجاورت داخلی ترین لایه چشم منشعب می‌شود.

(۳) انشعابات آن در مجاورت مایعی غیرشفاف و ژله‌ای قرار دارد.

(۴)

۴. امروزه پژوهشگران می‌کوشند تا از نوعی رفتار جهت حفظ گونه‌های جانورانی که در معرض خطر انقراس قرار دارند، استفاده کنند. کدام عبارت، درباره این رفتار صحیح است؟

(دوازدهم - نیمسال دوم)

(۱) همانند رفتار شرطی شدن فعل، فقط تحت تأثیر پاداش آموخته می‌شود.

(۲) همانند رفتار حل مسئله، حاصل برهم کنش ژن‌ها و اثرهای محیطی است.

(۳) برخلاف رفتار نقش پذیری، براساس تجارب گذشته و موقعیت جدید برنامه‌ریزی می‌گردد.

(۴) برخلاف رفتار شرطی شدن کلاسیک، انجام آن نیازمند یک محرك شرطی یا محرك طبیعی است.

(دوازدهم - نیمسال اول)

۵. کدام گزینه، در مورد رانش دگرهای نادرست است؟

(۱) در اثر حوادث طبیعی رخ می‌دهد.

(۲) در جمعیت‌هایی با اندازه کوچکتر تأثیر بیشتری دارد.

(۳)

۶. در هر یاخته غده تیروئید انسان، به منظور تغییر محصول نهایی قند کافت (گلیکولیز) و ورود آن به چرخه کربس لازم است تا این محصول ابتدا

(دوازدهم - نیمسال دوم)

(۱) در درون راکیزه (میتوکندری)، به کوآنزیم A متصل شود.

(۲) در غشای خارجی راکیزه (میتوکندری)، ATP تولید نماید.

(۱) در راکیزه، (میتوکندری)،  $\text{CO}_2$  تولید کند.

(۳) در ماده زمینه میان یاخته (سیتوپلاسم)، NADH بسازد.