

نلاشی درس‌پر معرفتی پیش



- ✓ دانلود گام به گام تمام دروس
- ✓ دانلود آزمون های قلم چی و گاج + پاسخنامه
- ✓ دانلود جزوه های آموزشی و شب امتحانی
- ✓ دانلود نمونه سوالات امتحانی
- ✓ مشاوره کنکور
- ✓ فیلم های انگیزشی



دفترچه سوال

پایه دهم ریاضی
۲۱ مرداد ماه ۱۴۰۱

مدت پاسخگویی: ۴۵ دقیقه + ۶۰ دقیقه

تعداد کل سوال‌های آزمون: ۳۰ سوال مقطع نهم + ۴۰ سوال مقطع دهم

عنوان	نام درس	تعداد سوال	شماره سوال	شماره صفحه	زمان پاسخگویی (دقیقه)
ماتریک	ریاضی (نهم)	۱۰	۱-۱۰	۳	۱۵ دقیقه
	علوم نهم (فیزیک و زمین‌شناسی)	۱۰	۱۱-۲۰	۵	۱۵ دقیقه
	علوم نهم (شیمی)	۱۰	۲۱-۳۰	۷	۱۵ دقیقه
	(۱) ریاضی	۱۰	۳۱-۴۰	۹	۱۵ دقیقه
	(۱) فیزیک	۱۰	۴۱-۵۰	۱۱	۱۵ دقیقه
	شیمی (۱) آشنا	۲۰	۵۱-۷۰	۱۳	۳۰ دقیقه
	طراحی				

طراحان

ریاضی (۱) و ریاضی نهم	رضا سید نجفی - محمد بحیرایی - مجید کربیمی - احسان غنی زاده - محمد منصوری - محمدعلی مرتضوی - نیما خانعلی پور - اسماعیل میرزاچی - امیر محمودیان - مهدی نصرالهی - علی مرشد - محمد قرقچیان - محمد پور احمدی - سجاد سالاری - ایمان چینی فروشان - سهیل حسن خان پور
فیزیک (۱) و علوم نهم	بهنام شاهنی - محمد رضا تویری مریان - آرمین سعیدی سوق - هادی پلاور - محمدرضا شیروانی زاده - فاطمه فتحی - پریسا هاشم زاده - مهدی سلطانی - امیر محمودی انزاجی - مصطفی مصطفی زاده - مصطفی کیانی - الهام شیعی - مجید بیانلو - آرین فلاح اسدی - مهدی آذرنسپ - عباس موتاب
فیزیک و زمین‌شناسی (۱)	جواد احمدی شعار - امیر حاتمیان - علی علمداری - هادی حاجی نژادیان - علی رئوفی - امیر نگهبان - محمدرضا وسگری - سروش عبادی - حسن امینی - طاهر خشکدامن - علی علمداری - علی ترابی - سروش عبادی - امیر نگهبان - علی ساریچلو - محمد عظیمیان زواره - طاهر خشکدامن - یاسر علی شاهی - سینا رضادوست
شیمی (۱) و علوم نهم (شیمی)	

کزینشگران، مسئولین درس و ویراستاران

نام درس	مسئول درس و گزینشگر	گروه ویراستاری	مسئول درس مسندسازی
ریاضی (۱) و ریاضی نهم	عاطفه خان محمدی	مهرداد ملوندی	الهه شهبازی
فیزیک (۱) و علوم نهم (فیزیک و زمین‌شناسی)	بهنام شاهنی	بابک اسلامی	محمد رضا اصفهانی - الهه شهبازی
شیمی (۱) و علوم نهم (شیمی)	علی علمداری	ایمان حسین نژاد	الهه شهبازی

گروه فنی و تولید

سیدعلی موسوی فرد	مدیر گروه
منا یاجلان	مسئول دفترچه
مدیر گروه: مازیار شیروانی مقدم	مسندسازی و مطابقت با مصوبات
مسئول دفترچه اختصاصی: الهه شهبازی	حروف نگاری و صفحه‌آرایی
فاطمه علی باری	ناظر چاپ
حمید عباسی	

نیاد علمی آموزشی قلم‌چی (وقف عام)

دفتر مرکزی: خیابان انقلاب بین صبا و فلسطین پلاک ۹۲۳ بنياد علمي آموزشی قلم‌چی (وقف عام) تلفن: ۰۲۱-۶۶۶۳



بیانیه آموزش

صفحه: ۳

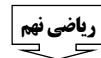
اختصاصی دهم ریاضی

بروژه تابستان - آزمون ۲۸ مرداد ۱۴۰۱

پاسخ دادن به این سؤال‌ها برای همه دانش‌آموزان اجباری است.

سوالات ۱ تا ۱۰ درس ریاضی نهم - نگاه به گذشته (پخش اجباری)

توان و روش / عبارت‌های جبری	۱۵ دقیقه
صفحه‌های ۶۵ تا ۹۴	

۱- مساحت یک مستطیل به طول 1×10^{-3} متر و عرض $1/2 \times 10^{-4}$ سانتی‌متر، بر حسب مترمربع با نمایش نماد علمی کدام است؟

(۲) $8/76 \times 10^{-12}$

(۱) $8/76 \times 10^{-13}$

(۴) $8/76 \times 10^{-10}$

(۳) $8/76 \times 10^{-11}$

۲- اگر اعداد زیر را به صورت نماد علمی بنویسیم، توان ۱۰ در بزرگ‌ترین عدد کدام است؟

۳۰۲/۷ $\times 10^3$, ۲/۳۱ $\times 10^4 \times ۰/۰۲$, ۴۱/۰۲ $\times 10^{-3} \times ۱۰۰^2$

۶ (۲)

۳ (۴)

۵ (۱)

۴ (۳)

۳- حاصل عبارت $\frac{4\sqrt[3]{1/6} - 2\sqrt[3]{-5/4} - 6\sqrt[3]{12/8}}{\sqrt[3]{0/2}}$ کدام است؟

۵ (۲)

-۲ (۱)

-۵ (۴)

-۱۰ (۳)

۴- گویا شده عبارت تعریف شده $\frac{6x}{\sqrt[3]{9x}}$ ، همواره کدام است؟

۲x $\sqrt[3]{3x^2}$ (۲)

۶ $\sqrt[3]{3x}$ (۱)

6x $\sqrt[3]{3x^2}$ (۴)

2 $\sqrt[3]{3x^2}$ (۳)

۵- اگر $x > 0$ ، $y < 0$ باشد، حاصل $A = \sqrt[3]{-0/125x^3} + \sqrt[3]{0/008y^3} + \sqrt{0/01y^2}$ کدام است؟

-۰/۵x + ۰/۳y (۲)

۰/۵x + ۰/۳y (۱)

-۰/۵x + ۰/۱y (۴)

۰/۵x + ۰/۱y (۳)

تلاشی در رسالت موفقیت

۶- در تجزیه عبارت $3a^3b - 12ab^3 + a^2 - 4b^2$ کدام عامل ضرب وجود ندارد؟

$$3ab - 1 \quad (2)$$

$$a - 2b \quad (1)$$

$$a + 2b \quad (4)$$

$$3ab + 1 \quad (3)$$

۷- اگر تساوی $x^3 - 4x + 2 = a(x^3 + 1) - b(3x - 1) + c$ کدام است؟

$$\frac{5}{3} \quad (2)$$

$$\frac{11}{3} \quad (1)$$

$$1 \quad (4)$$

$$3 \quad (3)$$

۸- اگر $a = 4 - 4\sqrt{3}$ و $b = -\sqrt{48} + 2$ باشد، حاصل $-a^2 - b^2 + 2ab$ کدام است؟

$$9 \quad (2)$$

$$4 \quad (1)$$

$$-4 \quad (4)$$

$$-9 \quad (3)$$

۹- بیان عبارت «اگر از ۵۰ برابر نصف پول مریم، ۲۰۰۰۰ تومان کم کنیم، حاصل حداقل ۶۰۰۰۰۰ تومان می‌شود» به زبان ریاضی کدام است؟ (پول

مریم را x فرض کنید)

$$25x - 20000 \geq 600000 \quad (2)$$

$$\frac{1}{2}[50x - 20000] \geq 600000 \quad (1)$$

$$\frac{1}{2}[50x - 20000] > 500000 \quad (4)$$

$$25x - 20000 > 500000 \quad (3)$$

۱۰- مجموعه جواب کدام نامعادله را می‌توان به صورت $\begin{array}{c} \bullet \\ \text{---} \\ 1 \end{array}$ نمایش داد؟

(۱) مجموعه مقادیری از a که نقطه $\begin{bmatrix} 2a+6 \\ 3a-6 \end{bmatrix}$ در ناحیه سوم مختصات قرار بگیرد.

$$\frac{x}{3} - \frac{4}{15} \leq 0 / 2x \quad (2)$$

(۳) مجموعه مقادیری از a که به ازای آن شیب و عرض از مبدأ خط $(a-2)x + 5y = -7$ منفی باشد.

$$(3x - 2)^3 - 9x^3 \leq 3x - 26 \quad (4)$$

تلاش در مسیر موفقیت

پاسخ دادن به این سوال‌ها برای همه دانش‌آموزان اجباری است.

سوالات ۱۱ تا ۲۰ درس علوم نهم - نگاه به گذشته (بخش اجرایی)

آثاری از گذشته زمین / فشار و آثار آن / صفحه‌های ۷۳ تا ۹۴

۱۵ دقیقه

هدف‌گذاری قبل از شروع هر درس در دفترچه سؤال

لطفاً قبل از شروع پاسخ‌گویی به سوال‌های درس علوم نهم، هدف‌گذاری چند از ۱۰ خود را بنویسید: از هر ۱۰ سؤال به چند سؤال می‌توانید پاسخ صحیح بدهید؟ عملکرد شما در آزمون قبل چند از ۱۰ بوده است؟ هدف‌گذاری شما برای آزمون امروز چیست؟

هدف‌گذاری چند از ۱۰ برای آزمون امروز	چند از ۱۰ آزمون قبل
--------------------------------------	---------------------

علوم نهم
(فیزیک و زمین‌شناسی)

۱۱- مکعب مستطیلی فلزی و توپر که قاعده آن مربعی به طول ضلع a و ارتفاع آن ۲۲ است را ذوب کرده و با فلز آن، نیم‌کره‌ای می‌سازیم. اگر هر دو

جسم را روی سطح افقی قرار دهیم، فشاری که مکعب مستطیل بر کوچک‌ترین قاعده‌اش ایجاد می‌کند P_1 و فشاری که نیم‌کره بر سطح صاف آن

$$\text{ایجاد می‌کند } P_2 \text{ خواهد بود؛ نسبت } \frac{P_2}{P_1} \text{ کدام است؟} (\pi = 3)$$

۱) $\frac{1}{3}$

۲) $\frac{3}{4}$

۳) $\frac{1}{1}$

۴) $\frac{3}{2}$

۱۲- تعدادی مکعب مستطیل مشابه و هم‌جنس به ابعاد $4\text{cm} \times 6\text{cm} \times 12\text{cm}$ در اختیار داریم. چه تعداد از آن‌ها را از روی وجه میانی می‌توان روی

هم قرار داد تا فشار حاصل از آن‌ها روی سطح افقی، ۳ برابر فشار حاصل از یکی از آن‌ها باشد که آن را کوچک‌ترین وجه روی سطح افقی قرار

می‌دهیم؟

۱) $\frac{3}{2}$

۲) $\frac{1}{4}$

۳) $\frac{2}{1}$

۴) $\frac{3}{6}$

۱۳- شکل زیر، یک بالابر هیدرولیکی را نشان می‌دهد که در آن قطر سطح مقطع پیستون بزرگ ۱۲۰ سانتی‌متر از قطر سطح مقطع پیستون کوچک، بزرگ‌تر

است. اگر برای در حال تعادل نگه داشتن خودرویی به جرم ۱۸۰۰ کیلوگرم بر روی پیستون بزرگ، لازم باشد که نیروی ۲۰۰۰ نیوتونی را به پیستون کوچک

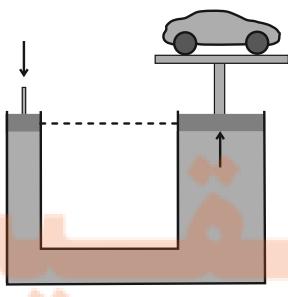
وارد کنیم، قطر مقطع پیستون کوچک چند سانتی‌متر است؟ ($\frac{N}{kg} = g$ و جرم پیستون‌ها ناقص است.)

۱) $\frac{1}{2}$

۲) $\frac{1}{120}$

۳) $\frac{1}{30}$

۴) $\frac{1}{90}$



۱۴- مواد معدنی جانشین شده در تنه درخت فسیل شده معمولاً از کدام جنس هستند؟

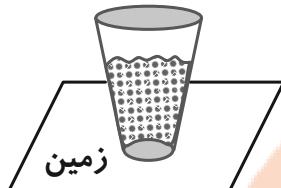
۱) ترکیبات سیلیسی و رسی

۲) ترکیبات نمکی و آهکی

۳) ترکیبات نمکی و گچی

۴) ترکیبات سیلیسی و آهکی

- ۱۵- مطابق شکل زیر، در ظرف تو خالی و دو انتهای بسته‌ای که روی سطحی افقی قرار دارد، مقداری آب ریخته شده است. اگر ظرف را برگردانیم و آن را روی قاعده بزرگ خود قرار دهیم، بهترتیب از راست به چپ فشاری که مجموعه آب و ظرف به سطح زمین وارد می‌کنند و فشاری که مایع به کف



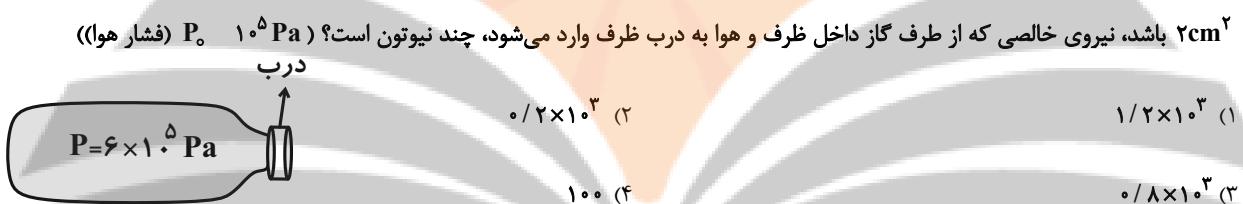
ظرف وارد می‌کنند، چگونه تغییر می‌کند؟

- (۱) افزایش می‌باید. - کاهش می‌باید.
- (۲) کاهش می‌باید. - کاهش می‌باید.
- (۳) ثابت می‌ماند. - کاهش می‌باید.
- (۴) ثابت می‌ماند. - افزایش می‌باید.

- ۱۶- کدامیک از گزینه‌های زیر جزو ویژگی‌هایی است که یک فسیل راهنمایی باید داشته باشد؟

- (۱) نمونه موجود آن محدود است.
- (۲) مربوط به یک جاندار پیچیده باشد.
- (۳) فقط در محیطی خاص یافت شود.
- (۴) تشخیص آن آسان باشد.

- ۱۷- مطابق شکل درون ظرفی در بسته، گازی با فشار $P = 6 \times 10^5 \text{ Pa}$ محبوس است. اگر این ظرف در هوای آزاد قرار داشته باشد و مساحت درب ظرف

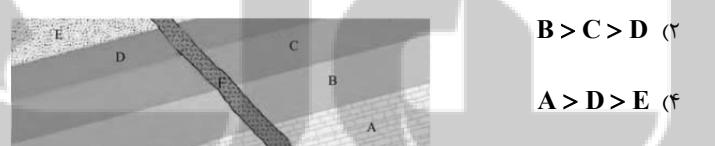


- ۱۸- شکل زیر نشان‌دهنده کدام نوع از راههای تشکیل فسیل است؟



- (۱) ردیابی جانور
- (۲) قالب داخلی
- (۳) قالب خارجی
- (۴) تنہ درخت سیلیسی شده

- ۱۹- با توجه به شکل زیر، ترتیب لایه‌ها از لحاظ سنی در کدام گزینه بهترتیب از قدیم به جدید صحیح نیست؟ (فرض کنید لایه‌ها وارونه نشده‌اند.)



- (۱) $D > E > F$
- (۲) $B > C > D$
- (۳) $F > C > D$
- (۴) $A > D > E$

- ۲۰- چه تعداد از موارد زیر صحیح است؟

- الف) هر پاسکال، همارز با یک نیوتون بر سانتی‌متر مربع است.

- ب) در دمای ثابت وقتی یک حباب هوا از ته استخر آب به بالا می‌آید، بزرگ‌تر می‌شود.

- پ) فشار در نقاط هم‌تراز از یک مایع ساکن، یکسان است.

- ت) هر چه از سطح زمین بالاتر رویم، فشار هوا کاهش می‌باید.

- ۱) ۲ (۲)

- ۲) ۳ (۴)

- ۱) ۱ (۱)

پاسخ دادن به این سؤال‌ها برای همه دانش‌آموزان اجباری است.

سوالات ۲۱ تا ۳۰ درس علوم نهم - نگاه به گذشته (بخش اجباری)

رفارم آتم‌ها با یکدیگر
صفحه‌های ۱۷ تا ۲۴

۱۵ دقیقه

لطفاً قبل از شروع پاسخ‌گویی به سؤال‌های درس علوم نهم، هدف‌گذاری چند از ۱۰ خود را بنویسید:
از هر ۱۰ سؤال به چند سؤال می‌توانید پاسخ صحیح بدھید؟ عملکرد شما در آزمون قبل چند از ۱۰ بوده است؟ هدف‌گذاری شما برای آزمون امروز چیست؟

هدف‌گذاری چند از ۱۰ برای آزمون امروز	چند از ۱۰ آزمون قبل

علوم نهم (شیمی)

۲۱- در واکنش بین اتم سدیم و اتم کلر، کدام مورد اتفاق نمی‌افتد؟ (واکنش بین دو اتم صورت می‌گیرد.)

(۱) تعداد لایه‌های الکترونی اتم‌ها، تغییر نمی‌کند.

(۲) یون‌های Na^+ و Cl^- به وجود می‌آیند.

(۳) در مدار آخر هریک از یون‌های حاصل، ۸ الکترون وجود دارد.

(۴) یکی از اتم‌ها الکترون می‌گیرد و دیگری الکترون می‌دهد.

۲۲- در تشکیل نمک خوارکی انتقال الکترون از ... به ... سبب ایجاد پیوند یونی می‌شود و در یون‌های حاصل تعداد الکترون کاتیون و آنیون با یکدیگر ... واحد اختلاف دارد. ($_{17}\text{Cl}, _{11}\text{Na}$)

(۱) سدیم - کلر - ۶ (۲) کلر - سدیم - ۸ (۳) کلر - سدیم - ۶ (۴) سدیم - کلر - ۴

۲۳- پیوند بین عنصرهای منیزیم ($_{12}\text{Mg}$) و فلور ($_{9}\text{F}$) از کدام نوع بوده و نماد شیمیایی ترکیب حاصل از آن‌ها کدام است؟

(۱) یونی - Mg_2F_2 (۲) یونی - MgF_2 (۳) اشتراکی - Mg_2F (۴) اشتراکی - MgF_2

۲۴- دریک واکنش فرضی، یک قطعه فلز کلسیم به جرم ۵ گرم را وارد ۴۰ گرم محلول هیدروکلریک اسید می‌کنیم. در طی این واکنش گاز هیدروژن و محلول کلسیم کلرید تولید می‌شود. اگر در انتهای واکنش جرم محتویات داخل ظرف برابر ۴۳ گرم شود. در این صورت چند گرم هیدروژن در این واکنش آزاد شده است؟

(۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴) ۵

۲۵- در مورد یون سدیم چه تعداد از عبارات زیر نادرست است؟

(الف) بعد از پتانسیم بیشترین یون در خون است.

(ب) افزایش بیش از اندازه آن موجب ایجاد اختلال در فرایندهای بدن می‌شود.

(پ) یکی از وظایف اصلی آن ایجاد جریان الکتریکی در مغز و اعصاب است.

(ت) تأمین آن می‌تواند با مصرف نمک خوارکی انجام شود.

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

تلاش موافقیت

۲۶- کدام یک از گزینه‌های زیر درست است؟

(۱) ترکیب‌های یونی در حالت جامد و محلول در آب رسانای جریان الکتریکی هستند.

(۲) دمای جوش آب مقدار کمتر از آب دریا است.

(۳) آب می‌تواند تمام ترکیب‌های یونی را در خود حل کند.

(۴) بدن انسان برای ساختن هموگلوبین به اتم‌های خنثی آهن نیاز دارد.

۲۷- چند مورد از عبارت‌های زیر صحیح است؟

الف) گلیول‌های قرمز خون به دلیل داشتن یون‌های آهن می‌توانند گازهای تنفسی را جایه‌جا کنند.

ب) بدن ما برای ساختن هموگلوبین به یون آهن (Fe^{3+}) نیاز دارد.

ج) در دوران بارداری، شیردهی و نوجوانی نیاز بدن به آهن افزایش می‌یابد.

د) فروس سولفات‌های همان قرص آهنه است که برای درمان کم‌خونی تجویز می‌شود.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۲۸- در کدام گزینه برای تشکیل هر واحد ترکیب یونی حاصل از داد و ستد الکترون میان اتم‌های داده شده، برای رسیدن به قاعده هشتایی تعداد الکترون کمتری مبادله می‌شود؟ (عدد اتمی عناصر X، Y، T و Z را به ترتیب ۳، ۷، ۸ و ۱۳ در نظر بگیرید).

T,Z (۴)

Y,Z (۳)

X,Y (۲)

X,T (۱)

۲۹- کدام گزینه نادرست است؟

(۱) در مولکول H_2O ، ۴ الکترون از الکترون‌های مدار آخر اتم اکسیژن در پیوند شرکت نمی‌کنند.

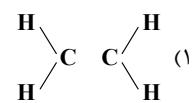
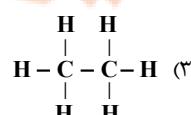
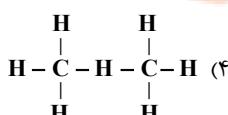
(۲) در مولکول متان برخلاف مولکول آب ۴ پیوند اشتراکی وجود دارد.

(۳) در ترکیبات یونی همانند ترکیبات دارای پیوند اشتراکی مانند CO_2 و H_2O ، بار الکتریکی ترکیب خنثی است.

(۴) در مدل گلوله و میله CO_2 ، هر کدام از میله‌ها نشان دهنده یک الکترون اشتراکی می‌باشد.

۳۰- با فرض داشتن دو اتم کربن و تعداد کافی اتم هیدروژن، کدام ترکیب را نمی‌توان ساخت? (هر جفت الکترون به اشتراک گذاشته شده با یک خط

نشان داده شده است).





۳۰ دقیقه

مجموعه، الگو و دنباله،
مثلثات
صفحه‌های ۱ تا ۴۱

هدف‌گذاری قبل از شروع هر دروس در دفترچه سؤال

لطفاً قبل از شروع پاسخ‌گویی به سؤال‌های درس ریاضی (۱)، هدف‌گذاری چند از ۱۰ خود را بنویسید:
از هر ۱۰ سؤال به چند سؤال می‌توانید پاسخ صحیح بدهید؟ عملکرد شما در آزمون قبل چند از ۱۰ بوده است؟ هدف‌گذاری شما برای آزمون آمروز چیست؟

ریاضی (۱)

هدف‌گذاری چند از ۱۰ برای آزمون آمروز	چند از ۱۰ آزمون قبل
--------------------------------------	---------------------

۳۱- اگر اشتراک دو بازه (a, ۴a) و [۱, ۲] تهی نباشد، مجموعه مقادیر ممکن برای a کدام است؟

(۱, ۲) (۲)

[۱, ۱] (۱)

(۰, ۲) (۴)

({\frac{1}{4}}, ۲) (۳)

۳۲- اگر مجموعه A نامتناهی و مجموعه (B - A) \cup (A - B) متناهی باشد، کدام گزینه لزوماً درست است؟ (A و B زیرمجموعه‌های مجموعه

مرجع U هستند).

A \cap B (۲) نامتناهی است.

B (۱) نامتناهی است.

۴) گزینه‌های «۱» و «۲» درست است.

A \cup B (۳) متناهی است.

۳۳- اگر A و B دو زیرمجموعه از مجموعه مرجع U باشند، حاصل [A \cup B] \cap [(A - B) \cup (B - A)] برابر کدام‌یک از گزینه‌های زیر است؟

B (۲)

A (۱)

\emptyset (۴)

U (۳)

۳۴- در یک کلاس ۳۰ نفره، ۲۳ نفر در رشته فوتبال و ۱۸ نفر در رشته والیبال ثبت‌نام کردند. حداقل چند نفر از این کلاس، در هر دو رشته ورزشی

ثبت‌نام کردند؟

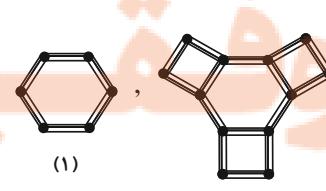
۱۲ (۲)

۲۰ (۱)

۱۸ (۴)

۱۱ (۳)

۳۵- در شکل چندم از شکل‌های الگوی زیر، تعداد چوب‌کبریت‌ها ۶۰ عتا است؟



۶ (۱)

۷ (۲)

۸ (۳)

۹ (۴)

تلاشی در مسیر موفقیت

۳۶- بین دو عدد ۱۰ و ۷۳، شش واسطه حسابی درج کرده‌ایم. بزرگ‌ترین عدد درج شده کدام است؟ (عدد ۱۰ جمله اول دنباله است).

۶۴ (۲) ۶۳ (۱)

۶۶ (۴) ۶۵ (۳)

۳۷- بین دو عدد چند واسطه هندسی با قدرنسبت ۳ درج کنیم تا بزرگ‌ترین واسطه ۷۲۹ برابر کوچک‌ترین واسطه باشد؟

۷ (۲) ۸ (۱)

۵ (۴) ۶ (۳)

۳۸- یک موشک در ارتفاع ۳۰ متری از سطح زمین با زاویه 30° درجه نسبت به افق پرتاب می‌شود. پس از طی مسافت مستقیم d با همین زاویه، موشک

به ارتفاع ۱۵۰۰ متری از سطح زمین می‌رسد. d چند متر است؟

۳۰۰۰ (۲) ۲۵۰۰ (۱)

۲۹۴۰ (۴) ۲۴۴۰ (۳)

۳۹- اگر $\cos \alpha < 0$ و $\sin \alpha < 0$ باشد، انتهای کمان α در کدام ربع از دایره مثلثاتی قرار می‌گیرد؟

۲) دوم ۱) اول

۴) چهارم ۳) سوم

۴۰- زاویه حاده بین دو خط به معادله $\sqrt{3}x + 4 = \sqrt{3}y - \sqrt{3}x$ و y کدام است؟

30° (۲) 15° (۱)

60° (۴) 45° (۳)

تلاشی در مسیر موفقیت



بیان آموزش

صفحه: ۱۱

اختصاصی دهم ریاضی

بروژه تابستان - آزمون ۲۸ مرداد ۱۴۰۱

۱۵ دقیقه

**فیزیک و اندازه‌گیری /
ویژگی‌های فیزیکی مواد
صفحه‌های ۱ تا ۳۷**

هدف‌گذاری قبل از شروع هر درس در دفترچه سوال

لطفاً قبل از شروع پاسخ‌گویی به سوال‌های درس **فیزیک (۱)**. هدف‌گذاری چند از ۱۰ خود را بنویسید:
از هر ۱۰ سوال به چند سوال می‌توانید پاسخ صحیح بدینید؟ عملکرد شما در آزمون قبل چند از ۱۰
بوده است؟ هدف‌گذاری شما برای آزمون امروز چیست؟

هدف‌گذاری چند از ۱۰ آزمون قبل	چند از ۱۰ آزمون امروز

فیزیک (۱)

۴۱- کدام‌یک از تساوی‌های زیر نادرست است؟

$$10^{-6} \text{ daA} = 10^{-2} \text{ mA} \quad (2)$$

$$68 \frac{\text{kg} \cdot \text{nm}^2}{\mu\text{s}^3} = 6.8 \times 10^4 \frac{\text{g} \cdot \text{m}^2}{\text{s}^3} \quad (1)$$

$$\frac{2/4 \frac{\text{ng} \cdot \mu\text{m}}{\text{ms}^2}}{= 2/4 \times 10^{-12} \text{ N}} \quad (4)$$

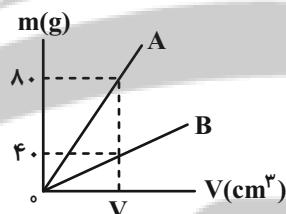
$$\frac{3/4 \frac{\text{m}^2}{\text{s}^2 \cdot \text{K}}}{= 3/4 \frac{\text{km}^2}{\text{Ts}^2 \cdot \mu\text{K}}} \quad (3)$$

۴۲- یک وسیله اندازه‌گیری رقمی، ضخامت یک میز را به صورت $m = 2 \times 10^{-2} \text{ m}$ نمایش می‌دهد. این وسیله اندازه‌گیری کدام‌یک از موارد زیر می‌تواند باشد؟

(۱) خط‌کش رقمی با دقت 1 mm (۲) کولیس رقمی با دقت 0.1 mm (۳) ریزسنج رقمی با دقت 0.01 mm

(۴) هیچ‌کدام

۴۳- نمودار تغییرات جرم بر حسب حجم برای دو ماده A و B به صورت زیر می‌باشد. اگر چگالی ماده A برابر با $15 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$ باشد، حجم شمشی توپر از جنس ماده B به جرم 2250 g ، چند سانتی‌متر مکعب است؟ (دما ثابت و یکسان است).



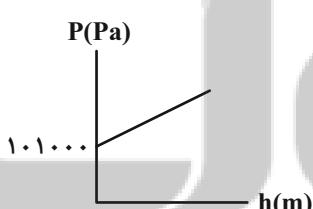
۳۰۰۰ (۲)

۶۰۰۰ (۴)

۳۰۰ (۱)

۶۰۰ (۳)

۴۴- شکل زیر، نمودار تغییرات فشار کل بر حسب عمق از سطح آزاد یک مایع ساکن را نشان می‌دهد. اگر اندازه شبی خط نمودار برابر با 12500 Pa واحد SI باشد، فشار کل در عمق 20 سانتی‌متر از سطح این مایع چند کیلوپاسکال است؟



۱۱۳/۵ (۲)

۱۰۱/۲۵ (۴)

۱۰۱/۳۵ (۱)

۱۰۳/۵ (۳)

۴۵- گلوله توپر و فلزی A و گلوله توخلایی و فلزی B را در اختیار داریم. اگر جرم گلوله A، ۲ برابر جرم گلوله B و قطر گلوله A، ۴ mm و قطر خارجی و داخلی گلوله B به ترتیب ۴ mm و ۲ mm باشد، نسبت چگالی فلز سازنده گلوله A به چگالی فلز سازنده گلوله B کدام است؟ (دما ثابت و یکسان است).

 $\frac{7}{4}$ (۲)

۴ (۴)

 $\frac{4}{7}$ (۱) $\frac{1}{4}$ (۳)

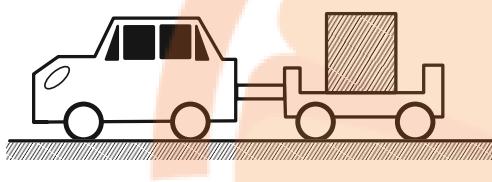
تلاشی در مسیر موفقیت

۴۶- پشهای روی سطح آبی قرار دارد. اگر در این حالت چند قطره شوینده به آب اضافه کنیم، کدامیک از گزینه‌های زیر اتفاق می‌افتد؟

- (۱) کشش سطحی آب زیاد شده و پشه در آب فرو نمی‌رود.
 (۲) کشش سطحی آب کم شده و ممکن است پشه در آب فرو رود.
 (۳) کشش سطحی آب ثابت مانده و پشه روی آب می‌ماند.
 (۴) کشش سطحی آب زیاد شده و ممکن است پشه در آب فرو رود.

۴۷- مطابق شکل زیر، جعبه‌ای بر روی تریلر که از حالت سکون و با شتاب ثابت حرکت نموده، قرار دارد و ساکن است. در مدل‌سازی فیزیکی این جعبه،

نیروی اصطکاک ایستایی ...



(۱) اثر جزئی دارد و قابل صرفنظر کردن است.

(۲) اثر جزئی دارد، ولی قابل صرفنظر کردن نیست.

(۳) اثر مهم و تعیین‌کننده دارد، ولی قابل صرفنظر کردن است.

(۴) اثر مهم و تعیین‌کننده دارد، ولی قابل صرفنظر کردن نیست.

۴۸- وقتی شیشه می‌شکند، با نزدیک کردن قطعه‌های آن به هم، نمی‌توان اجزای شیشه را دوباره به هم چسباند، ولی اگر قطعه‌های شیشه را آنقدر گرم

کنیم که نرم شوند، می‌توان آن‌ها را به هم چسباند. این مشاهده نتیجه می‌گیریم که نیروهای بین مولکولی ... هستند.

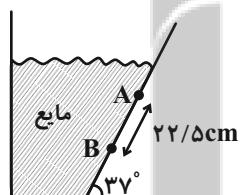
(۱) از نوع جاذبه الکتریکی

(۲) از نوع جاذبه گرانشی

(۳) کوتاه‌برد

(۴) بلندبرد

۴۹- در شکل زیر، اختلاف فشار بین دو نقطه A و B برابر با چند سانتی‌متر جیوه است؟ (چگالی مایع درون ظرف 2 g/cm^3 ، چگالی جیوه



$$13/5 \text{ g/cm}^3 \sin 37^\circ = 6/13 \text{ cm}$$

(۱)

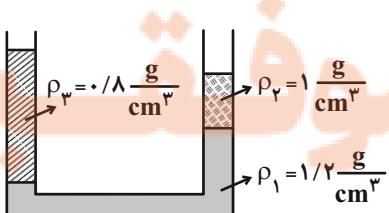
(۲)

(۳)

(۴)

۵۰- در لوله U شکل زیر، سه مایع مخلوطنشدنی در حال تعادل‌اند. اگر اختلاف ارتفاع سطح آزاد مایع‌های شاخه‌های چپ و راست برابر با ۱۵cm

اختلاف ارتفاع سطح مایع (۱) در شاخه‌های چپ و راست برابر با 10 cm باشد، ارتفاع ستون مایع (۳) چند برابر ارتفاع ستون مایع (۲) است؟



(۱) $\frac{5}{8}$

(۲) $\frac{8}{13}$

(۳) $\frac{13}{8}$

(۴) $\frac{8}{5}$

(۵) $\frac{5}{13}$

(۶) $\frac{13}{5}$



۱۵ دقیقه

کیهان زادگاه الفای هستی

صفحه‌های ۱ تا ۲۷

هدف‌گذاری قبل از شروع هر درس در دفترچه سؤال
 لطفاً قبل از شروع پاسخ‌گویی به سؤال‌های درس **شیمی (۱)**، هدف‌گذاری چند از ۱۰ خود را بنویسید:
 از هر ۱۰ سؤال به چند سؤال می‌توانید پاسخ صحیح بدهید؟ عملکرد شما در آزمون قبل چند از ۱۰ بوده است؟ هدف‌گذاری شما برای آزمون آمروز چیست؟

هدف‌گذاری چند از ۱۰ برای آزمون آمروز	چند از ۱۰ آزمون قبل

شیمی (۱)

۵۱- کدام گزینه عبارت زیر را به نادرستی تکمیل می‌کند?
 «عبارت عبارت درست است.»

(الف) در میان هشت عنصر فراوان مشتری، فراوانی گازهای نجیب با افزایش عدد جرمی آن‌ها کاهش می‌یابد.

(ب) فراوان‌ترین فلز سیاره زمین در دوره چهارم و گروه هشتم جدول دوره‌ای قرار دارد.

(پ) تعداد پروتون‌ها و نوترون‌ها در پایدارترین ایزوتوپ لیتیم با یکدیگر برابر است.

(ت) عنصر شانزدهم جدول دوره‌ای همانند فراوان‌ترین عنصر زمین که در دمای اتاق به صورت گاز یافت می‌شود، توانایی تشکیل یون ۲ بار منفی دارد.

(۱) پ - همانند - الف

(۲) ب - برخلاف - الف

(۳) ب - همانند - ت

(۴) ت - برخلاف - پ

۵۲- جرم نمونه‌ای از اکسید آهن شامل FeO و Fe_2O_3 برابر $44/8 \times 62/4 = 44$ گرم است. اگر $44/8$ گرم عنصر آهن در این نمونه وجود داشته باشد، جرم موجود در این نمونه برابر چند گرم است؟

$$\text{FeO} \quad 56, \text{O} \quad 16 : \text{g.mol}^{-1}$$

۱۰/۸	۴	۱۸/۳	۲	۱۴/۴	۲	۲۱/۶	۱
------	---	------	---	------	---	------	---

۵۳- کدام گزینه درست است؟

(۱) اگر تعداد نوترون‌ها و الکترون‌های گونه X^{25} برابر باشد، تعداد پروتون‌های آن برابر تعداد پروتون‌های دومین عنصر گروه ۱۶ جدول دوره‌ای است.

(۲) اگر تعداد الکترون‌های A^{3+} و B^{2-} با هم برابر و تفاوت پروتون‌ها و نوترون‌های A برابر سه و در B برابر دو باشد، تفاوت نوترون‌های A و B برابر پنج است.

(۳) اگر یون D^{2-} دارای ۷۶ نوترون باشد و اختلاف تعداد نوترون‌ها و الکترون‌های آن برابر ۲۲ باشد، عنصر D دارای ۵۲ ذره با بار مثبت در ساختار خود است.

(۴) اگر در یون Y^{4+} ، تفاوت شمار پروتون‌ها و نوترون‌ها $\frac{1}{5}$ تفاوت الکترون‌ها و نوترون‌ها باشد، عدد اتمی عنصر Y، ۵ برابر عدد اتمی فراوان‌ترین گاز نجیب سیاره مشتری است.

۵۴- چه تعداد از مطالب بیان شده در زیر درست است؟

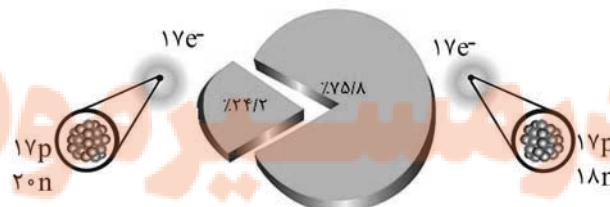
(الف) در بین ۸ عنصر فراوان سیاره مشتری عنصر فلزی یافته نمی‌شود.

(ب) سحابی‌ها مجموعه‌های گازی متراکمی هستند که بر اثر کاهش دما و گذر زمان به وجود می‌آیند.

(پ) نور خیره‌کننده خورشید به دلیل هیدروژن به هلیم در واکنش‌های هسته‌ای است.

(ت) در روند تشکیل عناصر، عناصر سبک‌تر از عناصر سنگین تر طی واکنش‌های هسته‌ای به وجود می‌آیند.

۵۵- با توجه به شکل مقابل که درصد فراوانی ایزوتوپ‌های کلر را نمایش می‌دهد، در $70/96$ گرم از این عنصر، به تقریب چند گرم ایزوتوپ سنگین تر یافت می‌شود؟ (جرم اتمی و عدد جرمی را تقریباً یکسان در نظر بگیرید).



۵۳/۰۶

۱۷/۹

۱۷/۱۷

۵۳/۷۹

۵۶- کدام گزینه نادرست است؟

(۱) طول موج نور آبی کوتاه‌تر از نور سبز است.

(۲) جرم نوترون از پروتون و جرم پروتون از الکترون بیشتر است.

(۳) جرم یک مول اتم Li^7 برابر 7 amu است.

(۴) هر خانه از جدول دوره‌ای به یک عنصر معین تعلق دارد و حاوی برخی اطلاعات شیمیایی آن عنصر است.

۵۷- شمار خطوط طیف نشري خطی لیتیم در گستره مرئی با شمار این خطوط در اتم ... یکسان و طول موج پرتوی با بیشترین انرژی در اتم هیدروژن از طول موج پرتوی با بیشترین انرژی در اتم لیتیم ... است.

(۱) هیدروژن، کمتر

(۲) هلیوم، بیشتر

(۳) هلیوم، بیشتر

(۴) هلیوم، کمتر

۵۸- چه تعداد از عبارت‌های زیر نادرست است؟

(الف) دمای اجسام بسیار داغ را می‌توان با دستگاه طیفسنج یا دماسنجه تعیین کرد.

(ب) طول موج نور حاصل از شوار صنعتی بلندتر از طول موج نور حاصل از شمع است.

(پ) پرتوهای الکترومغناطیس با خود انرژی حمل می‌کنند و هر چه انرژی آن‌ها بیشتر باشد، در منشور بیشتر منحرف می‌شوند.

(ت) رنگین‌کمان، گستره پیوسته از بینهایت طول موج از رنگ‌های گوناگون است.

(۱)

(۲)

(۳)

(۴)

۵۹- چند مورد جمله زیر را به درستی تکمیل می‌کنید؟

«الکترون‌های اتم برانگیخته در مقایسه با حالت پایه «

(الف) از سطح انرژی و پایداری بالاتری برخوردارند.

(ب) از هسته دورترند و تمایل به نشر نور دارند.

(پ) وضعیت ناپایداری دارند و با از دست دادن انرژی، همواره به حالت پایه باز می‌گردند.

(۱)

(۲)

(۳)

(۴) صفر

۶۰- مجموع تعداد ذرات زیراتمی یک گونه فرضی که اندازه بار آن برابر ۲ است، برابر با ۵۵ است. اگر اختلاف شمار نوترون‌ها و پروتون‌ها در این عنصر ۲ واحد باشد، یون بیان شده در بالا در این گونه فرضی و تعداد نوترون‌های آن به ترتیب کدام می‌تواند باشد؟(۱) $19-\text{X}^{2+}$ (۲) $17-\text{X}^{4+}$ (۳) $17-\text{X}^{2-}$ (۴) $19-\text{X}^{4-}$ **شیمی (۱) - سوالات آشنا****۶۱- کدام یک از گزینه‌های زیر، روند تشکیل عنصرها را به درستی نمایش می‌دهد؟**(۱) هلیم \leftarrow هیدروژن \leftarrow عنصرهای سبک مانند لیتیم و کربن \leftarrow عنصرهای سنگین‌تر مانند آهن و طلا(۲) هیدروژن \leftarrow هلیم \leftarrow عنصرهای سنگین مانند طلا و لیتیم \leftarrow عنصرهای سبک‌تر مانند آهن و کربن(۳) هیدروژن \leftarrow هلیم \leftarrow عنصرهای سبک مانند لیتیم و کربن \leftarrow عنصرهای سنگین‌تر مانند آهن و طلا(۴) هلیم \leftarrow هیدروژن \leftarrow عنصرهای سنگین مانند آهن و طلا \leftarrow عنصرهای سبک‌تر مثل کربن و لیتیم**۶۲- اگر نقاوت شمار الکترون‌ها و نوترون‌های یون تک اتمی -3X^{79} برابر $10^{\text{۰}}$ باشد، در هسته این اتم نوترون جای دارد و عدد اتمی عنصر X، برابر است.**

(۱)

(۲)

(۳)

(۴)

۶۳- چه تعداد از عبارت‌های زیر در مورد هفت ایزوتوپ اول هیدروژن نادرست است؟

آ) نمونه طبیعی هیدروژن مخلوطی از سه ایزوتوپ است که در یک مورد آن‌ها تعداد همه ذره‌های زیر اتمی با هم برابر است.

ب) در بین ایزوتوپ‌های ساختگی آن، پایدارترین ایزوتوپ دارای نماد شیمیایی H^5 است.

پ) تعداد نوترون‌های سبک‌ترین ایزوتوپ ساختگی آن، سه برابر تعداد نوترون‌های پایدارترین ایزوتوپ آن است.

ت) در بین ایزوتوپ‌های طبیعی آن، یک رادیوایزوتوپ وجود دارد.

(۱)

(۲)

(۳)

(۴)

۶۴- اگر جرم اتمی اکسیژن به تقریب $1/33$ برابر جرم اتمی کربن-۱۲ باشد و جرم اتمی کلسیم در حدود $2/5$ برابر جرم اتمی اکسیژن باشد، تفاوت جرم ترکیب کلسیم کاربید (CaC_2) با کربن-۱۲ اکسید (CO_2) تقریباً چند amu است؟ (برای محاسبه جرم ترکیبها برحسب amu ، جرم اتمی هر اتم آن را با هم جمع می‌کنیم).

(۱)

(۲)

(۳)

(۴)

۶۵- اگر جرم اتمی اکسیژن به تقریب $1/33$ برابر جرم اتمی کربن-۱۲ باشد و جرم اتمی کلسیم در حدود $2/5$ برابر جرم اتمی اکسیژن باشد، تفاوت

(۱)

(۲)

(۳)

(۴)

۶۵- چند مورد از مطالب زیر درست است؟

• جرم اتمی H^1 اندکی از 1amu بیشتر است.

• عنصر X_{25} با عنصر Z_{17} هم گروه و با عنصر Y_{21} هم دوره است.

• در تناوب سوم جدول تناوبی پنج عنصر جای دارند که نماد شیمیایی آن‌ها، دو حرفی است.

• هر ستون جدول تناوبی، شامل عنصرهایی با خواص فیزیکی و شیمیایی یکسان است و گروه نامیده می‌شود.

۱) ۱
۲) ۲
۳) ۳
۴) ۴

۶۶- تعداد اتم‌ها در $12\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$ میلی گرم آهن معادل است.



۱) تعداد اتم‌ها در $10^{24} \times 10^{-6}$ گرم آب

۲) تعداد مولکول‌ها در 126×10^{-6} میلی گرم نیتریک اسید (HNO_3)

۳) تعداد اتم‌ها در 7×10^{-6} گرم سولفوریک اسید (H_2SO_4)

۴) تعداد اتم‌ها در 4×10^{-2} میلی گرم کلسیم کربنات (CaCO_3)

۶۷- کدام یک از مطالب زیر نادرست می‌باشد؟

۱) رنگ شعله ترکیب‌های مس (II) نیترات و لیتیم نیترات به ترتیب سبز و سرخ می‌باشد.

۲) در اتم هیدروژن هرچه به سمت لایه‌های پراائزی تر پیش می‌رویم، اختلاف انرژی بین لایه‌ها کاهش می‌یابد.

۳) طیف نشری خطی هلیم و هیدروژن در ناحیه مرئی دارای چهار خط می‌باشد.

۴) نور زرد لامپ‌هایی که شب هنگام خیابان‌ها را روشن می‌سازد، به دلیل وجود بخار سدیم در آن‌ها می‌باشد.

۶۸- پاسخ درست سوال «ب» و پاسخ نادرست سوال‌های «الف» و «پ» در کدام گزینه آمده است؟ (گزینه‌ها به ترتیب الف، ب و پ است.)

الف) بین میزان انرژی و زاویه انحراف پرتوهای نور مرئی هنگام عبور از منشور، چه رابطه‌ای وجود دارد؟

ب) طول موج نور حاصل از سوختن ترکیب‌های مس با طول موج کدام یک از خطهای طیف نشری خطی هیدروژن بیشتر شbah است دارد؟

پ) طول موج نور حاصل از سوختن ترکیب‌های لیتیم از ترکیب‌های سدیم بیشتر است یا کمتر؟

۱) معکوس - آبی (متقابل به بنفس) - کمتر

۲) مستقیم - آبی (متقابل به بنفس) - بیشتر

۳) معکوس - آبی فیروزه‌ای - کمتر

۴) مستقیم - آبی فیروزه‌ای - بیشتر

۶۹- کدام مطلب، درباره اتم درست است؟

۱) انرژی لایه‌ها و تفاوت انرژی میان آن‌ها با دور شدن از هسته اتم بیش‌تر می‌شود.

۲) اتم برانگیخته وضعیت ناپایداری دارد و با ازدست دادن انرژی، همواره به حالت پایه برمی‌گردد.

۳) هر عنصر، طیف نشری خطی ویژه خود را دارد که با تفسیر آن می‌توان به تفاوت انرژی لایه‌های الکترونی اتم آن پی‌برد.

۴) اگر طول موج بازگشت الکترون از لایه چهارم به لایه سوم برابر 486 nm باشد، طول موج بازگشت الکترون از لایه سوم به لایه دوم می‌تواند حدود

432 nm باشد.

۷۰- در شکل زیر که مربوط به طیف نشری خطی اتم هیدروژن است، کدام انتقال الکترونی مربوط به بخش نامرئی، کدام انتقال مربوط به خط قرمز و

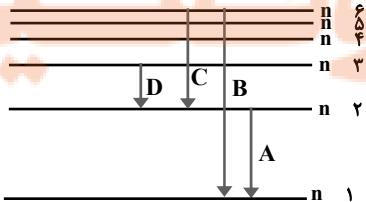
کدام انتقال الکترونی طول موج کوتاه‌تری دارد؟ (از راست به چپ)

D, C, A (۱)

B, D, A (۲)

D, D, B (۳)

B, C, B (۴)



نلاشی درس‌پر معرفتی پیش



- ✓ دانلود گام به گام تمام دروس
- ✓ دانلود آزمون های قلم چی و گاج + پاسخنامه
- ✓ دانلود جزوه های آموزشی و شب امتحانی
- ✓ دانلود نمونه سوالات امتحانی
- ✓ مشاوره کنکور
- ✓ فیلم های انگیزشی