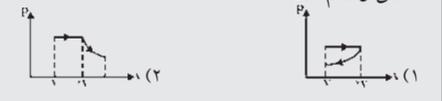


ادامه سؤالات اختصاصی ریاضی

۹۷- هرگاه از هسته اتمی یک پروتون و یک اشعه گاما تابش شود به ترتیب عدد اتمی و عدد جرمی چه مقدار کاهش می‌یابند؟
 (۱) صفر و ۱ (۲) ۱ و صفر (۳) ۱ و ۱ (۴) ۲ و ۱

۹۸- مقداری از یک گاز نئون را ابتدا به طور همفشار منبسط کرده تا حجمش دو برابر شود و سپس بطور بی دررو. آترا به دمای اولیه‌اش برمی‌گردانیم، نمودار P-V آن کدام است؟



۹۹- شکل زیر یک فرآیند آرمانی را از A به B نشان می‌دهد در این فرآیند دمای گاز چگونه تغییر می‌کند؟
 (۱) ابتدا افزایش و سپس کاهش می‌یابد.
 (۲) ابتدا کاهش و سپس افزایش می‌یابد.
 (۳) به تدریج کاهش می‌یابد.
 (۴) تغییری نمی‌کند.

۱۰۰- در یک چرخه کامل کدام یک از گزینه‌های زیر قانون دوم ترمودینامیک را نقض می‌کند؟
 (۱) $W = -v \cdot J$ $Q_c = -4 \cdot J$ $Q_H = 11 \cdot J$
 (۲) $W = v \cdot J$ $Q_c = 3 \cdot J$ $Q_H = 10 \cdot J$
 (۳) $W = v \cdot J$ $Q_c = 11 \cdot J$ $Q_H = 15 \cdot J$
 (۴) $W = -v \cdot J$ $Q_c = 3 \cdot J$ $Q_H = 10 \cdot J$

۱۰۱- وقتی یک مجموعه متوالی RLC به برق شهر متصل است اگر با تغییر مقدار L یا C یا اختلاف فاز φ بین جریان و ولتاژ بزرگتر شود، توان گرمایی چه تغییری خواهد یافت؟
 (۱) افزایش
 (۲) کاهش
 (۳) ممکن است کاهش یا افزایش یابد
 (۴) تغییر نمی‌کند

۱۰۲- خازنی وقتی به تنهایی به یک باتری وصل شود انرژی U ذخیره می‌کند اگر دو خازن مشابه خودش با آن متوالی شوند، انرژی ذخیره شده در اولی برابر خواهد شد با:
 (۱) $\frac{1}{3} U$ (۲) $\frac{1}{4} U$ (۳) $\frac{2}{3} U$ (۴) $\frac{1}{2} U$

۱۰۳- حداکثر تعداد الکترونهایی که اوربیتالهای تراز فرعی 4f در خود جای می‌دهد، کدام است؟
 (۱) ۱۴ (۲) ۷ (۳) ۲ (۴) ۱

۱۰۴- در کدام گزینه هر سه مورد مطرح شده جزء شبه فلزات می‌باشند؟
 (۱) B و C و Si (۲) Al و Si و Ge
 (۳) As و Te و Po (۴) As و Se و Te

۱۰۵- در NH_4NO_3 چند نوع پیوند و چند پیوند داتیو وجود دارد؟
 (۱) ۳ و ۳ (۲) ۳ و ۲ (۳) ۱ و ۲ (۴) ۲ و صفر

۱۰۶- در کدام مورد نصف طول پیوند کووالانسی، شعاع کووالانسی نامیده می‌شود؟
 (۱) $H-F$ (۲) $O=O$ (۳) $H-H$ (۴) $C=O$

۱۰۷- دمای ذوب کدام ماده بیشتر است؟
 (۱) H_2O (۲) HF (۳) NH_3 (۴) BeF_2

۱۰۸- کدامیک از مطالب زیر صحیح است؟
 (۱) در نتیجه تأثیر کلر بر آهن $FeCl_2$ حاصل می‌شود.
 (۲) در نتیجه تأثیر اسید هیدرو کلریدریک بر آهن $FeCl_3$ حاصل می‌شود.
 (۳) در نتیجه تأثیر اسید هیدرو کلریدریک بر آهن $FeCl_2$ بدست می‌آید.
 (۴) اسید هیدروکلریدریک با ظرفیت زیاد بر فلزات تأثیر می‌کند.

۱۰۹- با توجه به شکل‌های زیر که شعاعهای اتمی و یونی را در یک فلز و نافلز بیان می‌کند، به جای D, C, B, A به ترتیب از راست به چپ کدام ذره‌های زیر را می‌توان قرارداد؟
 (۱) O^{2-} و K^+ و K^+ و O^{2-}
 (۲) Li و Li^+ و Cl^- و Cl^-
 (۳) Mg و Mg^{2+} و Cl^- و Cl^-
 (۴) Cl^- و Cl^- و Na^+ و Na^+

۱۱۰- عنصر واسطه‌ای A با بالاترین عدد اکسایش خود با اکسیژن AO_3 می‌دهد، عدد اتمی این عنصر کدام است؟
 (۱) ۲۳ (۲) ۲۴ (۳) ۲۵ (۴) ۲۶

۱۱۱- سرعت مصرف متان در واکنش سوختن آن $\frac{1}{2} \frac{mol}{s}$ می‌باشد. سرعت تولید بخار آب در این شرایط بر حسب $\frac{mol}{s}$ کدام است؟
 (۱) $\frac{1}{4}$ (۲) $\frac{1}{3}$ (۳) $\frac{1}{2}$ (۴) $\frac{1}{1}$

۱۱۲- غلظت تعادلی $C_2O_4^{2-}$ و A و B به ترتیب $\frac{1}{1}$ ، $\frac{1}{1}$ و $\frac{1}{1}$ مول بر لیتر می‌باشد. ثابت تعادل واکنش زیر به درستی در کدام گزینه آمده است؟
 $A_{(g)} + 2B_{(g)} \rightleftharpoons 3C_{(g)}$
 (۱) 1×10^4 (۲) 1×10^2 (۳) 1×10^3 (۴) 1×10^5

۱۱۳- به محلول سیر شده‌ی کلرید نقره، نمک طعام می‌افزایم. غلظت آن در محلول حاصله $0.1 M$ می‌باشد. در این محلول $[Ag^+]$ را برحسب مول بر لیتر چند است؟ $k_{sp}(AgCl) = 1 \times 10^{-10}$
 (۱) $1 \times 10^{-9} M$ (۲) $1 \times 10^{-11} M$ (۳) $1 \times 10^{-10} M$ (۴) $1 \times 10^{-8} M$

۱۱۴- تعداد اکی والان موجود در $150g$ کربنات کلسیم، برابر تعداد اکی والان موجود در چند لیتر گاز اکسیژن در شرایطی که حجم مولی گازها برابر $20L$ می‌باشد، است؟
 (۱) ۲۰ (۲) ۱۵ (۳) ۳۰ (۴) ۶۰

۱۱۵- پتانسیل سلولیه که واکنش آن بصورت $2Ag + I_2 \rightarrow 2Ag^+ + 2I^-$ است، برابر $1.37V$ می‌باشد. اگر $0.8V$ باشد، $E_{(Ag^+/Ag)}$ باشد، $E_{(I_2/I^-)}$ کدام است؟
 (۱) $-0.57V$ (۲) $-2.107V$ (۳) $+0.507V$ (۴) $+2.107V$

۱۱۶- در اثر واکنش $4g$ پروپین با آب برم، چند گرم ماده حاصل تولید می‌شود؟
 (۱) ۳۶ (۲) ۳۲ (۳) ۲۰ (۴) ۱۶

۱۱۷- کدامیک از یونهای زیر پایدارترند؟
 (۱) $C_2H_{10}O_3^-$ (۲) O^{2-} (۳) OH^- (۴) $C_2H_{10}O_3^-$

۱۱۸- کدام عامل کمترین میزان تأثیر بر روی واکنش استری را دارد؟
 (۱) تغییر غلظت آب
 (۲) تغییر غلظت استر
 (۳) تغییر غلظت الکل
 (۴) تغییر دما

۱۱۹- قدرت بازی کدام ترکیب کمتر می‌باشد؟
 (۱) استامید (۲) اتان آمین (۳) آنتیلین (۴) آمونیاک

۱۲۰- اسید حاصل از کلر دار کردن $2g$ متان تا حد تشکیل کلرید متیلن برای خنثی شدن احتیاج به چند گرم پتاس دارد؟
 (۱) ۵۶ (۲) ۲۸ (۳) ۱۴ (۴) ۲۱

ادامه سؤالات اختصاصی تجربی

۱۰۰- اگر سرعت جسم متحرکی دو برابر شود، کدامیک از کمتهای زیر دو برابر می‌شود؟
 (۱) شتاب (۲) انرژی جنبشی (۳) انرژی پتانسیل (۴) اندازه حرکت

۱۰۱- چه واکنشی واکنش کامل می‌باشد؟
 (۱) واکنشی که در آن گاز تولید شود.
 (۲) واکنشی که در آن آب تولید شود.
 (۳) واکنشی که در آن رسوب تولید شود.
 (۴) هر سه مورد.

۱۰۲- در یک واکنش شیمیایی کدامیک از موارد زیر همواره در دو طرف واکنش مقداری برابر دارد؟
 (۱) تعداد اتم‌ها
 (۲) تعداد مول‌ها
 (۳) تعداد مول‌ها
 (۴) هیچکدام

۱۰۳- در مورد پیل متشکل از Cu و Zn کدام عبارت صحیح است:
 (۱) جهت حرکت الکترونها از Cu به Zn است
 (۲) میله مسی مرتباً ضخیم‌تر و میله روی نازک‌تر می‌شود
 (۳) میله مسی آند و میله روی کاتد است
 (۴) جهت جریان از Zn به Cu می‌باشد

۱۰۴- کدامیک از نمک‌های زیر هیدرولیز نمی‌شود؟
 (۱) KCl (۲) $Mg(NO_3)_2$ (۳) $NaNO_3$ (۴) K_2SO_4

۱۰۵- کدامیک از واکنش‌های زیر انجام می‌گیرد؟
 (۱) $2HI + Br_2 \rightarrow 2HBr + Cl_2$
 (۲) $2HBr + I_2 \rightarrow 2HI + Br_2$
 (۳) $2HI + Cl_2 \rightarrow 2HCl + I_2$
 (۴) $2HCl + I_2 \rightarrow 2HI + Cl_2$

۱۰۶- کدامیک از مولکول‌های زیر قطبی است؟
 (۱) CS_2 (۲) $BeCl_2$ (۳) CO_2 (۴) SiO_2

۱۰۷- هیبرید Si در SiO_2 چیست؟
 (۱) sp^3 (۲) sp^2 (۳) sp^3 (۴) هم sp^3 و هم sp^2

۱۰۸- کدام یک از موارد از روش‌های تهیه اسیدهای کربوکسیلیک نمی‌باشد؟
 (۱) تخمیر (۲) اکسیداسیون الکل‌های نوع اول
 (۳) اکسیداسیون آلدئیدها (۴) اکسیداسیون الکل نوع دوم

۱۰۹- کدام ترکیب خاصیت اسیدی بیشتری دارد؟
 (۱) CH_3COOH (۲) $ClCH_2COOH$ (۳) Cl_2CH_2COOH (۴) NH_2-CH_2-COOH

۱۱۰- نام $CH_3NHCH_2CH_3$ چیست؟
 (۱) N -متیل آمین (۲) N -متیل اتان آمین
 (۳) N -اتیل آمین (۴) اتان متیل آمین

۱۱۱- کوه‌های دریایی دارای چه شکلی هستند؟
 (۱) تابع مواد تشکیل دهنده آنها
 (۲) گنبدی شکل
 (۳) شکل خاصی ندارند
 (۴) مخروطی شکل

۱۱۲- سختی کانی‌های مختلف بستگی به کدام یک از عوامل زیر دارد؟
 (۱) ترکیب شیمیایی آنها
 (۲) طرز استقرار اتم‌ها در شبکه بلورین
 (۳) به رخ موجود در آنها
 (۴) به طرز تشکیل آنها

۱۱۳- کدامیک از عوامل زیر در میزان CO_2 یا دی‌اکسید کربن موجود در آب‌ها مؤثر نیست؟
 (۱) دما
 (۲) میزان کربنات کلسیم
 (۳) فشار
 (۴) فشار

۱۱۴- کدام گزینه نام و شکل رسوبات پخچالی را تعیین می‌کند؟
 (۱) مورن- سطح صاف
 (۲) واریزه- سطح مخروط
 (۳) مورن- سطح مخروط
 (۴) آبرفت- سطح صاف

۱۱۵- اشتباه راتومسن در ... بود.
 (۱) تعیین فاصله دو شهر سین و اسکندریه
 (۲) انتخاب واحد طول
 (۳) نحوه تابش خورشید به دو شهر
 (۴) تعیین شهر سین بر روی عدد $30^\circ, 23^\circ$

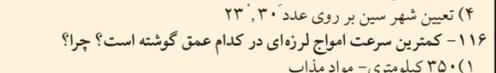
۱۱۶- کمترین سرعت امواج لرزه‌ای در کدام عمق گوشته است؟ چرا؟
 (۱) 350 کیلومتری- مواد مذاب
 (۲) 100 تا 350 کیلومتری- ذوب بخشی مواد
 (۳) 70 تا 350 کیلومتری- حالت پلاستیک مواد
 (۴) بالاتر از 350 کیلومتری- طبیعت مواد

۱۱۷- تفاوت دامنه امواج دو زلزله به بزرگی 4 و 6 درجه ریشتر چه مقدار است؟
 (۱) 10^2 (۲) 10^4 (۳) 2×10^3 (۴) 80

۱۱۸- در کدام حالت زیر ناپیوستگی تشکیل نشده است؟
 (۱) طبقات رسوبی افقی روی طبقات چین خورده
 (۲) طبقات رسوبی افقی دارای فسیل با اختلاف زمانی زیاد
 (۳) طبقات قله سنگی روی طبقات شیل
 (۴) طبقات ماسه سنگی روی گرانیت

۱۱۹- با استفاده از روش اختلاف منظر، محاسبه کدام مورد در ارتباط با ستارگان عملی است؟
 (۱) فاصله زمین با سایر ستارگان
 (۲) بزرگی و کوچک شدن گرم و سرد شدن ستارگان
 (۳) دور و نزدیک شدن
 (۴) دور و نزدیک شدن

۱۲۰- با توجه به منحنی تراز مقابل و در حالی که فاصله افقی A و B 1500 متر باشد شیب زمین چند درصد است؟
 (۱) 40% (۲) 30% (۳) 10% (۴) 20%



۱۲۱- در کدام گزینه هر سه مورد مطرح شده جزء شبه فلزات می‌باشند؟
 (۱) B و C و Si (۲) Al و Si و Ge
 (۳) As و Te و Po (۴) As و Se و Te

۱۲۲- در NH_4NO_3 چند نوع پیوند و چند پیوند داتیو وجود دارد؟
 (۱) ۳ و ۳ (۲) ۳ و ۲ (۳) ۱ و ۲ (۴) ۲ و صفر

۱۲۳- در کدام مورد نصف طول پیوند کووالانسی، شعاع کووالانسی نامیده می‌شود؟
 (۱) $H-F$ (۲) $O=O$ (۳) $H-H$ (۴) $C=O$

۱۲۴- دمای ذوب کدام ماده بیشتر است؟
 (۱) H_2O (۲) HF (۳) NH_3 (۴) BeF_2

۱۲۵- کدامیک از مطالب زیر صحیح است؟
 (۱) در نتیجه تأثیر کلر بر آهن $FeCl_2$ حاصل می‌شود.
 (۲) در نتیجه تأثیر اسید هیدرو کلریدریک بر آهن $FeCl_3$ حاصل می‌شود.
 (۳) در نتیجه تأثیر اسید هیدرو کلریدریک بر آهن $FeCl_2$ بدست می‌آید.
 (۴) اسید هیدروکلریدریک با ظرفیت زیاد بر فلزات تأثیر می‌کند.

۱۲۶- با توجه به شکل‌های زیر که شعاعهای اتمی و یونی را در یک فلز و نافلز بیان می‌کند، به جای D, C, B, A به ترتیب از راست به چپ کدام ذره‌های زیر را می‌توان قرارداد؟
 (۱) O^{2-} و K^+ و K^+ و O^{2-}
 (۲) Li و Li^+ و Cl^- و Cl^-
 (۳) Mg و Mg^{2+} و Cl^- و Cl^-
 (۴) Cl^- و Cl^- و Na^+ و Na^+

۱۲۷- عنصر واسطه‌ای A با بالاترین عدد اکسایش خود با اکسیژن AO_3 می‌دهد، عدد اتمی این عنصر کدام است؟
 (۱) ۲۳ (۲) ۲۴ (۳) ۲۵ (۴) ۲۶

۱۲۸- سرعت مصرف متان در واکنش سوختن آن $\frac{1}{2} \frac{mol}{s}$ می‌باشد. سرعت تولید بخار آب در این شرایط بر حسب $\frac{mol}{s}$ کدام است؟
 (۱) $\frac{1}{4}$ (۲) $\frac{1}{3}$ (۳) $\frac{1}{2}$ (۴) $\frac{1}{1}$

۱۲۹- غلظت تعادلی $C_2O_4^{2-}$ و A و B به ترتیب $\frac{1}{1}$ ، $\frac{1}{1}$ و $\frac{1}{1}$ مول بر لیتر می‌باشد. ثابت تعادل واکنش زیر به درستی در کدام گزینه آمده است؟
 $A_{(g)} + 2B_{(g)} \rightleftharpoons 3C_{(g)}$
 (۱) 1×10^4 (۲) 1×10^2 (۳) 1×10^3 (۴) 1×10^5

۱۳۰- به محلول سیر شده‌ی کلرید نقره، نمک طعام می‌افزایم. غلظت آن در محلول حاصله $0.1 M$ می‌باشد. در این محلول $[Ag^+]$ را برحسب مول بر لیتر چند است؟ $k_{sp}(AgCl) = 1 \times 10^{-10}$
 (۱) $1 \times 10^{-9} M$ (۲) $1 \times 10^{-11} M$ (۳) $1 \times 10^{-10} M$ (۴) $1 \times 10^{-8} M$

۱۳۱- تعداد اکی والان موجود در $150g$ کربنات کلسیم، برابر تعداد اکی والان موجود در چند لیتر گاز اکسیژن در شرایطی که حجم مولی گازها برابر $20L$ می‌باشد، است؟
 (۱) ۲۰ (۲) ۱۵ (۳) ۳۰ (۴) ۶۰

۱۳۲- پتانسیل سلولیه که واکنش آن بصورت $2Ag + I_2 \rightarrow 2Ag^+ + 2I^-$ است، برابر $1.37V$ می‌باشد. اگر $0.8V$ باشد، $E_{(Ag^+/Ag)}$ باشد، $E_{(I_2/I^-)}$ کدام است؟
 (۱) $-0.57V$ (۲) $-2.107V$ (۳) $+0.507V$ (۴) $+2.107V$

۱۳۳- در اثر واکنش $4g$ پروپین با آب برم، چند گرم ماده حاصل تولید می‌شود؟
 (۱) ۳۶ (۲) ۳۲ (۳) ۲۰ (۴) ۱۶

۱۳۴- کدامیک از یونهای زیر پایدارترند؟
 (۱) $C_2H_{10}O_3^-$ (۲) O^{2-} (۳) OH^- (۴) $C_2H_{10}O_3^-$

۱۳۵- کدام عامل کمترین میزان تأثیر بر روی واکنش استری را دارد؟
 (۱) تغییر غلظت آب
 (۲) تغییر غلظت استر
 (۳) تغییر غلظت الکل
 (۴) تغییر دما

ادامه سؤالات اختصاصی انسانی

۱۰۱- در کدام مورد به مصرف کنندگان دانش و فرهنگی که تولید می‌کنند توجه می‌شود؟
 (۱) دانشمندی که کشف جدیدی را ارائه می‌دهد.
 (۲) شاعری که شعر جدیدی را در وصف گل می‌سراید.
 (۳) عالمی که در کتب حدیث در پی درک یک معنی می‌رود.
 (۴) تهیه‌کننده‌ای که برنامه طنز می‌سازد.

۱۰۲- اگر بخواهیم عملکرد جوامع را در محیط بین‌المللی بشناسیم، نخست باید... هر جامعه را شناسایی کنیم.
 (۱) عقاید (۲) منافع ملی
 (۳) توسعه یافتگی (۴) تمامیت ارضی

۱۰۳- فلسفه و منطق (۸ دقیقه)
 ۱۰۳- تعریف حیوان به «جسم حساس» چه نوع تعریفی است؟
 (۱) رسم تام (۲) حد تام
 (۳) رسم ناقص (۴) حد ناقص

۱۰۴- مفاهیم «پدر و مادر» و «مولود کعبه» به ترتیب جزئی هستند یا کلی؟
 (۱) کلی - کلی (۲) جزئی - کلی
 (۳) کلی - جزئی (۴) جزئی - جزئی

۱۰۵- کدام گزینه‌های زیر تصدیق‌پذیری نیست؟
 (۱) یخ سرد است (۲) عمل شیرین است
 (۳) روح جاودان است (۴) اجتماع نقیضین محال است

۱۰۶- چند ضرب از ضروب شکل سوم عقیم است؟
 (۱) هشت (۲) ده
 (۳) شش (۴) چهار

۱۰۷- در بیت «از قیاسش خنده آمد خلق را / که چو خود پنداشت صاحب دلق را» به کدام استدلال منطق اشاره شده است؟
 (۱) تمثیل (۲) قیاس
 (۳) استقراء تام (۴) استقراء ناقص

۱۰۸- از دیدگاه ارسطو فلسفه دانشی است که:
 (۱) در آن به مبدأ درونی اشیاء توجه می‌شود.
 (۲) درباره علل اولیه هستی بحث می‌کند.
 (۳) در آن به حیرت آدمی پاسخ داده می‌شود.
 (۴) پیرامون موجود بظاهر موجود بحث می‌کند.

۱۰۹- چه کسی اولین بار خود را «فیلسوفوس» نامید و معنای اولیه آن کدام است؟
 (۱) سقراط - دانشمند (۲) سقراط - دوستدار دانایی
 (۳) فیثاغورث - دانشمند (۴) فیثاغورث - دوستدار دانایی

۱۱۰- قاعده «الواحد» با کدام مسأله فلسفی ارتباط تامی دارد؟
 (۱) اصالت وجود (۲) حرکت جوهری
 (۳) سختیت علت و معلول (۴) ضرورت علت و معلول

۱۱۱- نخستین استادی که این سینا را با منطق آشنا کرد، کیست؟
 (۱) ابوعبدالله ناتلی (۲) اسماعیل زاهد
 (۳) فارابی (۴) کندی

۱۱۲- کدام مورد از تألیفات حضرت امام خمینی (قدس سره) است و موضوع آن چیست؟
 (۱) شرح فصوص الحکم - عرفان
 (۲) مصباح الانس - فلسفه
 (۳) آداب الصلوة - فقه
 (۴) آداب الصلوة - عرفان

۱۱۳- برای مقایسه نتایج در روش آزمایشی از کدام گروه استفاده می‌کنیم؟
 (۱) گروه همگن (۲) گروه آزمایش
 (۳) گروه غیرهمگن (۴) گروه کنترل

۱۱۴- عوامل مؤثر در رفتار انسان عبارتند از:
 (۱) محیط، خود، دستگاه عصبی
 (۲) خورد، دغدغه داخلی، وراثت
 (۳) محیط، وراثت، وراثت
 (۴) وراثت، شخصیت، خورد

۱۱۵- شنوایی و حس تعادل وظیفه ... است.
 (۱) گوش میانی (۲) گوش داخلی
 (۳) گوش خارجی (۴) گوش میانی و داخلی

۱۱۶- تعمیم محرک عبارت است از:
 (۱) پاسخ متفاوت در مقابل محرکی مشابه
 (۲) پاسخ متفاوت در مقابل محرکهای متعدد
 (۳) پاسخ معین در مقابل محرکهای مشابه
 (۴) عدم پاسخ در مقابل محرکهای مشابه

۱۱۷- علامت فیزیولوژیک خشم عبارتند از:
 (۱) نبض و ضربان قلب و عرق زیادتر می‌شود.
 (۲) ضعف حواس، تقلیل قوه فهم و تشخیص.
 (۳) رنگ پریدگی صورت، ضعف حافظه.
 (۴) فشار خون و حرارت دست و صورت زیاد می‌شود.

۱۱۸- حالتی است که در هنگام ناکامی ایجاد می‌شود.
 (۱) ترس (۲) هیجان (۳) خشم
 (۴) کناره‌گیری

۱۱۹- بلند بالا، لاغراندام و عصبی هستند:
 (۱) آنتلیک (۲) پیک نیک
 (۳) رموی مزاج (۴) آستیک

۱۲۰- هنگامی که یک جوان برای انتخاب بین دو رشته ورزشی تردید دارد، با کدام حالت تعارضی پیش می‌آید؟
 (۱) اجتناب - گرایش (۲) گرایش - گرایش
 (۳) گرایش - اجتناب (۴) اجتناب - اجتناب

۱۲۱- کدام سؤالات اختصاصی انسانی
 ۱۰۱- در کدام مورد به مصرف کنندگان دانش و فرهنگی که تولید می‌کنند توجه می‌شود؟
 (۱) دانشمندی که کشف جدیدی را ارائه می‌دهد.
 (۲) شاعری که شعر جدیدی را در وصف گل می‌سراید.
 (۳) عالمی که در کتب حدیث در پی درک یک معنی می‌رود.
 (۴) تهیه‌کننده‌ای که برنامه طنز می‌سازد.

۱۰۲- اگر بخواهیم عملکرد جوامع را در محیط بین‌المللی بشناسیم، نخست باید... هر جامعه را شناسایی کنیم.
 (۱) عقاید (۲) منافع ملی
 (۳) توسعه یافتگی (۴) تمامیت ارضی

۱۰۳- فلسفه و منطق (۸ دقیقه)
 ۱۰۳- تعریف حیوان به «جسم حساس» چه نوع تعریفی است؟
 (۱) رسم تام (۲) حد تام
 (۳) رسم ناقص (۴) حد ناقص

۱۰۴- مفاهیم «پدر و مادر» و «مولود کعبه» به ترتیب جزئی هستند یا کلی؟
 (۱) کلی - کلی (۲) جزئی - کلی
 (۳) کلی - جزئی (۴) جزئی - جزئی

۱۰۵- کدام گزینه‌های زیر