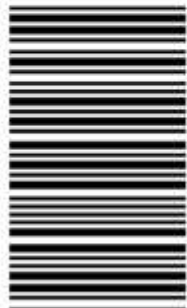


کد کنترل

649

A



649A

صبح جمعه

۹۷/۱۲/۳

دفترچه شماره (۱)



جمهوری اسلامی ایران
وزارت علوم، تحقیقات و فناوری
سازمان سنجش آموزش کشور

«اگر دانشگاه اصلاح شود مملکت اصلاح می‌شود.»
امام خمینی (ره)

آزمون ورودی دوره دکتری (نیمه‌متمرکز) - سال ۱۳۹۸

رشته شیمی - شیمی فیزیک - کد (۲۲۱۱)

مدت پاسخ‌گویی: ۱۵۰ دقیقه

تعداد سؤال: ۴۵

عنوان مواد امتحانی، تعداد و شماره سؤالات

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره
۱	مجموعه دروس تخصصی: شیمی فیزیک - ترمودینامیک آماری ۱ - شیمی کوآتومی	۴۵	۱	۴۵

استفاده از ماشین‌حساب مجاز نیست.

این آزمون نمره منفی دارد.

حق چاپ، تکثیر و انتشار سؤالات به هر روش (الکترونیکی و...) پس از برگزاری آزمون، برای تمامی اشخاص حقیقی و حقوقی تنها با مجوز این سازمان مجاز می‌باشد و با متخلفین برابر مقررات رفتار می‌شود.

۱۳۹۸

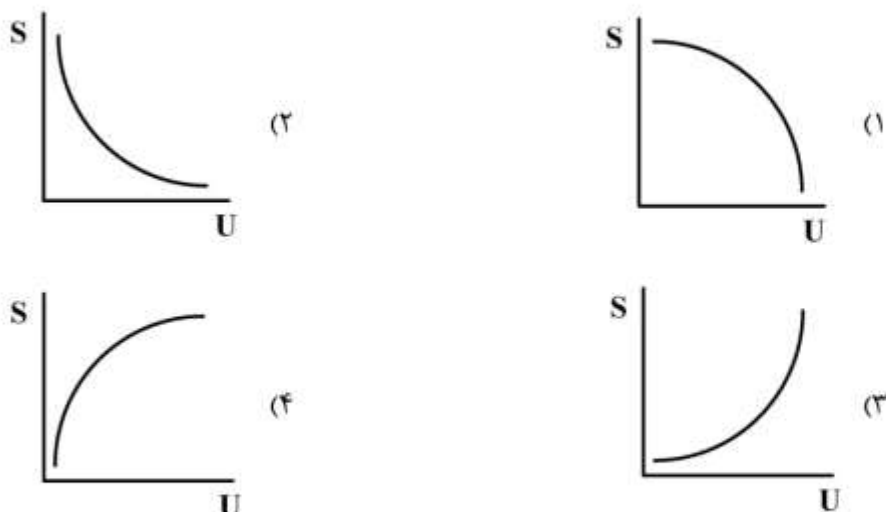
* داوطلب گرمایی، عدم درج مشخصات و امضا در مندرجات جدول ذیل، به منزله عدم حضور شما در جلسه آزمون است.

اینجانب با شماره داوطلبی در جلسه این آزمون شرکت می‌نمایم.

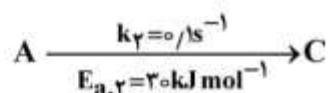
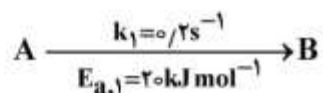
امضا:

- ۱- آنالیزی تبخیر آب با افزایش دما، کاهش می‌یابد. در این شرایط ظرفیت گرمایی آب چگونه است؟
 (۱) از بخار آن بیشتر است.
 (۲) با بخار آن برابر است.
 (۳) از بخار آن کمتر است.
 (۴) تا یک دمای مشخص افزایش و سپس کاهش می‌یابد.
- ۲- در کدام یک تعداد درجات آزادی، صفر نیست؟
 (۱) نقطه بحرانی (۲) نقطه جوش (۳) نقطه سه‌گانه (۴) نقطه اتکتیک
- ۳- برای واکنش مرتبه نیم $\left(n = \frac{1}{2}\right)$ نسبت به $[A]$ ، ثابت سرعت از روی شیب نمودار کدام یک بر حسب زمان به دست می‌آید؟
 (۱) $\frac{1}{[A]}$
 (۲) $[A]$
 (۳) $[A]^{1/2}$
 (۴) $[A]^{-1/2}$
- ۴- برای یک واکنش $\left(\frac{\partial \ln K_c}{\partial T}\right)_p$ کدام است؟
 (۱) $\frac{\Delta U^\ominus}{RT^2}$
 (۲) $\frac{\Delta H^\ominus}{RT^2}$
 (۳) $\frac{\Delta G^\ominus}{RT^2}$
 (۴) $\frac{\Delta A^\ominus}{RT^2}$

۵- کدام شکل، رفتار آنتروپی را بر حسب انرژی درونی (در حجم ثابت) نشان می‌دهد؟



۶- انرژی فعال‌سازی ($\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$) و ثابت سرعت (s^{-1}) سیستمی که در آن دو واکنش رقابتی زیر در دمای 300K انجام می‌شود، به ترتیب (از راست به چپ) کدام است؟



$$2 \times 10^{-2}, 0.50 \quad (1)$$

$$0.3, 0.7 \quad (2)$$

$$2 \times 10^{-2}, 0.7 \quad (3)$$

$$0.3, 0.23/3 \quad (4)$$

۷- معادله حالت گازی به صورت $PV = n(RT + BP)$ است که B ثابت است. اگر فشار گاز از P_1 به P_2 تغییر کند، در شرایط هم‌دما، ΔA کدام است؟

$$-nRT \ln \frac{V_2}{V_1} \quad (1)$$

$$-nRT \ln \frac{P_2}{P_1} \quad (2)$$

$$nRT \ln \frac{V_2}{V_1} \quad (3)$$

$$nR \ln \frac{P_2}{P_1} \quad (4)$$

- ۸- یک سیستم منزوی در چه شرایطی در تعادل خواهد بود؟
 (۱) فشار و دمای آن ثابت باشد.
 (۲) فقط فرایند شبه ایستا در آن انجام شود.
 (۳) تمام خواص ماکروسکوپی آن با زمان یکنواخت باشد.
 (۴) در صورت جدا شدن از محیط تغییری در آن ایجاد نشود.
- ۹- در یک واکنش شیمیایی $\Delta H = ۲۵ \text{ kJ/mol}$ و $\Delta S = ۱۰۰ \text{ J/mol.K}$ است. از چه دمایی، این واکنش خودبه خودی خواهد بود؟
 (۱) ۲۰۰ K به بالا
 (۲) ۲۵۰ K به بالا
 (۳) ۲۵۰ K به پایین
 (۴) ۵۰۰ K به پایین
- ۱۰- یک گاز در کدام یک از شرایط زیر به گاز ایده‌ال نزدیک تر است؟
 (۱) دمای ۱۷°C ، فشار ۱ atm و $\rho = ۰/۱ \text{ mol/L}$
 (۲) دمای ۳۷°C ، فشار ۲ atm و $\rho = ۰/۰۳ \text{ mol/L}$
 (۳) دمای ۴۷°C ، فشار ۱ atm و $\rho = ۰/۲ \text{ mol/L}$
 (۴) دمای ۳۷°C ، فشار ۱ atm و $\rho = ۰/۰۸ \text{ mol/L}$
- ۱۱- اگر معادله سرعت یک واکنش کاتالیز شده آزیمی به صورت $r = \frac{r_{\max}[S]}{K_m + [S]}$ باشد، کدام نمودار خطی است؟
 (۱) r بر حسب $[S]$
 (۲) $\frac{1}{r}$ بر حسب $[S]$
 (۳) $\frac{1}{r}$ بر حسب $\frac{1}{[S]}$
 (۴) $\frac{1}{r}$ بر حسب K_m
- ۱۲- فشار روی ۱ لیتر مایع را به صورت آدیاباتیک و برگشت پذیر به میزان ۱۰۰ bar افزایش می دهیم. تغییر آنتالپی آن بر حسب ژول کدام است؟ (حجم را به تقریب، ثابت در نظر بگیرد).
 (۱) $+۱۰۰ \text{ J}$
 (۲) $+۱۰۰۰۰ \text{ J}$
 (۳) -۱۰۰۰۰ J
 (۴) $+۱۰۰۰۰۰ \text{ J}$

۱۳- برای یک ماده جامد مولکولی و خالص در صفر مطلق، مولکول‌ها به چهار روش می‌توانند در بلور جهت‌گیری کنند. آنترنپی باقیمانده این ماده جامد در صفر مطلق بر حسب $\text{J mol}^{-1}\text{K}^{-1}$ کدام است؟

$$(\ln 2 = 0.7, R = 8 \text{ J mol}^{-1}\text{K}^{-1})$$

(۱) ۵/۷۶

(۲) ۸/۳۱

(۳) ۱۰/۳۳

(۴) ۱۱/۲

۱۴- معادله افزایش نقطه جوش برای یک محلول $\ln(1-x_B) = -0.033\Delta T$ است. افزایش نقطه جوش ΔT برای محلولی با $x_B = 0.01$ کدام است؟

(۱) ۳/۳

(۲) ۰/۰۰۳

(۳) ۰/۰۳۳

(۴) ۰/۳

۱۵- حجم محلول آبی یک نمک در 25°C بر حسب مولالیتته (m) به صورت $V / (\text{cm}^3) = 100.3 + 16m + 2m^2$ است. حجم مولی جزیی نمک در $m = 0.1 \text{ mol/kg}$ بر حسب mL/mol کدام است؟

(۱) ۱/۶

(۲) ۱۶/۴

(۳) ۱۰۰/۴

(۴) ۱۰۰۴/۶

۱۶- تابع پارش (تابع تقسیم) یک گاز چگال از معادله زیر تعیین می‌شود. a و b ثابت هستند. فشار گاز کدام است؟

$$Q(N, V, T) = \frac{1}{N!} \left(\frac{2\pi m k T}{h^2} \right)^{\frac{3N}{2}} (V - Nb)^N e^{\frac{aN^2}{V k T}}$$

(۱) $\frac{NkT}{V - Nb} - \frac{aN^2}{V^2}$

(۲) $-\frac{NkT}{V - Nb} + \frac{aN^2}{V^2}$

(۳) $\frac{NkT}{V - Nb} + \frac{aN^2}{V^2}$

(۴) $-\frac{NkT}{V - Nb} - \frac{aN^2}{V^2}$

۱۷- انتگرال پیکربندی برای یک گاز ایده‌ال، کدام است؟

(۱) V

(۲) $\frac{1}{V}$

(۳) $\frac{1}{V^N}$

(۴) V^N

۱۸- برای مولکول اکسیژن (با اسپین صفر و $\sum g$) نسبت ترازهای اورتو به پارا، کدام است؟

(۱) صفر

(۲) ∞

(۳) $\frac{1}{3}$

(۴) ۴

۱۹- در شرایط یکسان دما و حجم، تابع پارش گازهای هلیوم، نئون، آرگون و کریپتون چه نسبتی با هم دارند؟ (از حرکت الکترون‌ها صرف‌نظر کنید.)

(۱) $q(\text{He}) > q(\text{Ne}) > q(\text{Ar}) > q(\text{Kr})$

(۲) $q(\text{He}) < q(\text{Ne}) > q(\text{Ar}) > q(\text{Kr})$

(۳) $q(\text{He}) < q(\text{Ne}) < q(\text{Ar}) < q(\text{Kr})$

(۴) $q(\text{He}) > q(\text{Ne}) < q(\text{Ar}) < q(\text{Kr})$

۲۰- در هنگرد (مجموعه آماری) کانونی کوچک، چندحالتی (Ω) متناسب با کدام است؟

(۱) $U^{3N/2} V^N$

(۲) $U^{-3N/2} V^N$

(۳) $U^{-3N/2} V^{-N}$

(۴) $U^{3N/2} V^{-N}$

۲۱- میانگین تعداد ذرات در حالت کوانتومی k ام برابر با $\bar{n}_k = \frac{\lambda e^{-\beta \epsilon_k}}{1 \pm \lambda e^{-\beta \epsilon_k}}$ است. در این صورت λ برای ذرات

کوانتومی کدام است؟

(۱) برای بوزون‌ها $0 \leq \lambda < 1$

(۲) برای فرمیون‌ها $0 \leq \lambda < 1$

(۳) برای بوزون‌ها $1 \leq \lambda < \infty$

(۴) برای فرمیون‌ها $1 \leq \lambda < \infty$

۲۲- تابع پارش چرخشی برای یک مولکول غیر خطی با دما چه رابطه‌ای دارد؟

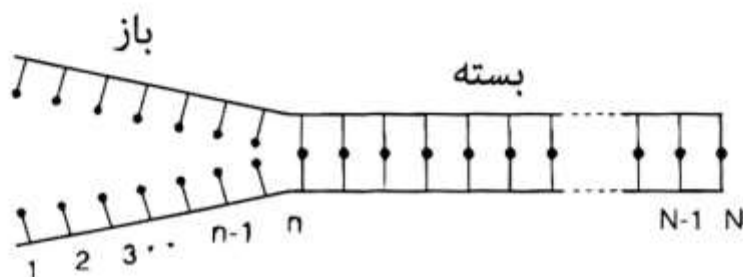
$$T^{\frac{1}{2}} \quad (۱)$$

$$T^{\frac{3}{2}} \quad (۲)$$

$$T^{-\frac{3}{2}} \quad (۳)$$

$$T^{-\frac{1}{2}} \quad (۴)$$

۲۳- یک رشته DNA را می‌توان مانند یک زیپ در نظر گرفت که N جفت باز را به هم متصل می‌کند. هر پل ارتباطی بین جفت بازها در حالت بسته، انرژی صفر و در حالت باز، انرژی ϵ دارد. فرض کنید که این زیپ فقط از یک طرف باز می‌شود؛ بنابراین، پل n ام موقعی باز می‌شود که پل‌های ۱ تا $n-1$ باز شده باشند. در صورتی که تعداد زیادی جفت باز در دمای T موجود باشد، تابع پارش یک رشته DNA، کدام است؟



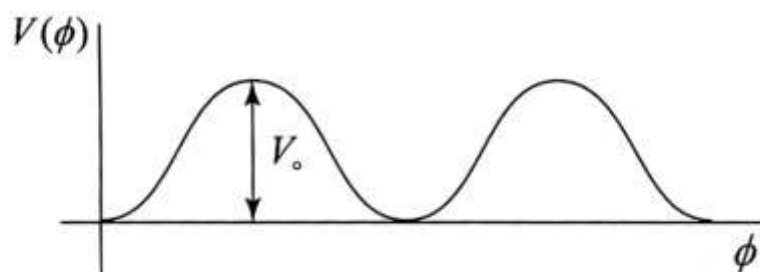
$$\sum_{n=0}^{\infty} e^{+\frac{\epsilon}{kT}} \quad (۱)$$

$$\sum_{n=0}^{\infty} e^{+\frac{n\epsilon}{kT}} \quad (۲)$$

$$\sum_{n=0}^{\infty} e^{-\frac{\epsilon}{kT}} \quad (۳)$$

$$\sum_{n=0}^{\infty} e^{-\frac{n\epsilon}{kT}} \quad (۴)$$

۲۴- برای مولکول اتان در صورتی که $kT \gg V_0$ باشد، مولکول چه رفتاری خواهد داشت؟



- (۱) در ته چاه به دام می‌افتد و مانند یک نوسانگر هماهنگ بررسی می‌شود.
- (۲) در ته چاه به دام نمی‌افتد و مانند یک نوسانگر هماهنگ بررسی می‌شود.
- (۳) چرخش درونی آن آزاد است و مانند یک چرخنده صلب بررسی می‌شود.
- (۴) چرخش درونی آن آزاد نیست و مانند یک چرخنده صلب بررسی می‌شود.

۲۵- ثابت تعادل واکنش $2Na \rightleftharpoons Na_2$ در فاز گازی چه ارتباطی با ممان اینرسی (I) ذرات شرکت کننده در واکنش دارد؟

(۱) I

(۲) $I^{-\frac{1}{2}}$

(۳) $I^{\frac{1}{2}}$

(۴) I^{-1}

۲۶- در کدام مولکول سهم ترازهای ارتعاشی برانگیخته در تابع پارش ارتعاشی، بیشتر است؟

(۱) CO (۲) I_2 (۳) Cl_2 (۴) N_2

۲۷- در یک هنگرد کانونی بزرگ در دمای بالا PV، برابر کدام است؟

(۱) kTq (۲) λTq (۳) λkT (۴) λkTq

۲۸- C_V با افت و خیز در کدام خاصیت متناسب است؟

(۱) فشار (۲) تعداد ذرات (۳) انرژی درونی (۴) آنتالپی

۲۹- کدام هنگرد برای مطالعه تبدیل فازها، مناسب تر است؟

(۱) کانونی (۲) کانونی بزرگ (۳) کانونی کوچک (۴) هم‌دم - هم‌فشار

۳۰- در هنگرد کانونی بزرگ، PV با کدام گزینه، متناسب است؟

(۱) Ξ (۲) $\frac{1}{\Xi}$ (۳) $\ln \Xi$ (۴) $\frac{1}{\ln \Xi}$

۳۱- چندگانگی (یا چندحالتی) برای ذره در یک جعبه مکعبی با انرژی $E = \frac{h^2}{8ma^2} \nu^2$ کدام است؟

(۱) ۲

(۲) ۴

(۳) ۶

(۴) ۸

۳۲- مقدار چشم‌داشتی (مورد انتظار) برای موقعیت در یک نوسانگر هماهنگ یک‌بعدی به ازای عدد کوانتومی n کدام است؟

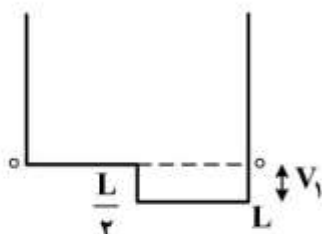
(۱) برای n زوج صفر و برای n فرد صفر است.

(۲) برای n زوج غیرصفر و برای n فرد صفر است.

(۳) برای n زوج صفر و برای n فرد غیرصفر است.

(۴) برای n زوج غیرصفر و برای n فرد غیرصفر است.

۳۳- ذره‌ای در چاه پتانسیل مربعی و یک بعدی به صورت زیر مختل شده است. انرژی اختلال مرتبه اول برای این ذره در حالت پایه، کدام است؟



(۱) $-\frac{V_1}{2}$

(۲) $2V_1$

(۳) $\frac{V_1}{2}$

(۴) $-2V_1$

۳۴- کدام یک در مورد روش تغییر، درست است؟

(۱) فقط برای اتم هیدروژن کاربرد دارد.

(۲) فقط در مواردی به کار برده می‌شود که بتوان تابع موج را به صورت پارامتری حدس زد و برای اتم هیدروژن هم کاربرد دارد.

(۳) فقط در مواردی به کار برده می‌شود که هامیلتونی (عملگر انرژی) سیستم کاملاً مشخص باشد.

(۴) فقط در مواردی کاربرد دارد که بتوان تابع موج را به صورت پارامتری حدس زد و هامیلتونی سیستم کاملاً مشخص باشد.

۳۵- فرض کنید یک محاسبه RHF (هارتری-فاک محدود شده) با مجموعه پایه STO-3G روی مولکول آب انجام

شده است. در صورتی که معادله روتان در نمایش ماتریسی به صورت $FC = SCE$ باشد، تمام ماتریس‌های

استفاده شده در معادله روتان برای آب دارای کدام بعد است؟

(۱) ۵

(۲) ۶

(۳) ۷

(۴) ۸

۳۶- در صورتی که \hat{S}_x و \hat{S}_y مؤلفه‌های x و y عملگر اندازه حرکت زاویه‌ای اسپینی الکترون باشند، $(\hat{S}_x + \hat{S}_y)^2 \alpha$

معادل کدام یک است؟ (α تابع موج اسپینی است.)

(۱) $\hbar^2 \alpha$

(۲) $\frac{1}{2} \hbar^2 \alpha$

(۳) $\frac{1}{2} \hbar^2 \alpha - \frac{i}{2} \hbar^2 \alpha$

(۴) $\frac{1}{2} \hbar^2 \alpha + \frac{i}{2} \hbar^2 \alpha$

۳۷- اگر دو اتم Li به جای الکترون با اسپین $\frac{1}{2}$ ، ذراتی با اسپین ۱ داشته باشند، در این صورت آرایش الکترونی حالت

پایه Li کدام است؟

(۱) $1s^3$

(۲) $1s^2 2p^1$

(۳) $1s^2 2s^1$

(۴) $1s^1 1s^1 2p^1$

۳۸- طبق قواعد کاندون-اسلیتر انرژی Be کدام است؟

(۱) $E_{1s} + E_{2s} + J_{1s1s} + J_{2s2s} + 4J_{1s2s} - 2K_{1s2s}$

(۲) $2E_{1s} + 2E_{2s} + J_{1s1s} + J_{2s2s} + 2J_{1s2s} - K_{1s2s}$

(۳) $2E_{1s} + 2E_{2s} + J_{1s1s} + J_{2s2s} + 4J_{1s2s} - 2K_{1s2s}$

(۴) $2E_{1s} + 2E_{2s} + 2J_{1s1s} + 2J_{2s2s} + 4J_{1s2s} - 2K_{1s2s}$

۳۹- اگر دو ذره در یک سیستم کوانتومی تعویض شوند، تابع ψ_1 به ψ_2 تغییر می‌کند. در این صورت کدام مورد

نادرست است؟

(۱) اگر $\psi_1 = \psi_2$ باشد آنگاه ψ_1 تابع موج قابل قبول برای سیستم چندذره‌ای بوزونی است.

(۲) اگر $\psi_1 = \psi_2$ باشد آنگاه ψ_1 تابع موج قابل قبول برای سیستم چندذره‌ای الکترونی است.

(۳) اگر $\psi_1 = -\psi_2$ باشد آنگاه ψ_1 تابع موج قابل قبول برای سیستم چندذره‌ای فرمیونی است.

(۴) اگر $\psi_1 = -\psi_2$ باشد آنگاه ψ_1 تابع موج قابل قبول برای سیستم چندذره‌ای الکترونی است.

۴۰- در صورتی که عدد کوانتومی ارتعاشی دو واحد تغییر کند، چه نواری در طیف ارتعاشی مشاهده می‌شود؟

(۱) داغ (۲) اصلی (۳) ترکیبی (۴) اورتون

۴۱- رابطه $\langle f_m | \hat{A} | f_n \rangle = \langle f_n | \hat{A} | f_m \rangle^*$ در کدام شرایط صادق است؟

(۱) برای هر عملگر و هر تابعی صادق است.

(۲) \hat{A} هرمیتی و f_m و f_n ویژه‌تابع‌های آن باشند.

(۳) \hat{A} هرمیتی و f_m و f_n دو تابع خوش‌رفتار باشند.

(۴) برای هر عملگری که f_m و f_n ویژه‌توابع آن باشند، صادق است.

۴۲- فرض کنید که λ در قضیه هلمن- فاینمن همان ثابت نیرو (k) نوسانگر هماهنگ یک بعدی باشد. برای چنین

نوسانگری مطابق با قضیه هلمن- فاینمن عبارت: $\int_{-\infty}^{+\infty} \psi_n^* x^2 \psi_n dx$ با کدام مورد، برابر است؟

(۱) $n \frac{h\nu}{k}$

(۲) $\left(n + \frac{1}{2}\right) \frac{h\nu}{k}$

(۳) $\frac{1}{2} \frac{h\nu}{k}$

(۴) $\left(n + \frac{1}{2}\right) h\nu$

۴۳- ذره‌ای درون یک جعبه یک بعدی به طول l قرار دارد و انرژی آن $\frac{2h^2}{m l^2}$ است. اگر این ذره درون جعبه‌ای به طول

$2l$ قرار گیرد و انرژی آن تغییر نکند، تابع موج آن کدام است؟

(۱) $\left(\frac{1}{l}\right)^{1/2} \sin\left(\frac{4\pi x}{l}\right)$

(۲) $\left(\frac{2}{l}\right)^{1/2} \sin\left(\frac{\pi x}{2l}\right)$

(۳) $\left(\frac{2}{l}\right)^{1/2} \sin\left(\frac{4\pi x}{l}\right)$

(۴) $\left(\frac{1}{l}\right)^{1/2} \sin\left(\frac{\pi x}{2l}\right)$

۴۴- آرایش الکترونی $\sigma\pi$ دارای کدام جملات طیفی است؟

(۱) $^1\Pi, ^3\Sigma$

(۲) $^3\Pi, ^1\Sigma$

(۳) $^3\Sigma, ^1\Sigma$

(۴) $^3\Pi, ^1\Pi$

۴۵- برای حالت پایه He_2 دترمینان اسلیتر کدام است؟

$$(۱) \begin{vmatrix} 1s_a & \overline{1s_a} & 1s_b & \overline{1s_b} \end{vmatrix}$$

$$(۲) \begin{vmatrix} \overline{1s_a} & 1s_a & 1s_b & \overline{1s_b} \end{vmatrix}$$

$$(۳) \begin{vmatrix} 1s_a & \overline{1s_a} & \overline{1s_b} & 1s_b \end{vmatrix}$$

$$(۴) \begin{vmatrix} \overline{1s_a} & 1s_a & \overline{1s_b} & 1s_b \end{vmatrix}$$

کلید اولیه آزمون دکترای سال 1398

کلید اولیه آزمون دکترای سال 1398

به اطلاع داوطلبان شرکت کننده در آزمون دکتری سال 1398 می‌رساند، این کلید اولیه غیر قابل استناد است و پس از دریافت نظرات داوطلبان و صاحب نظران، کلید نهایی سوالات تهیه و بر اساس آن کارنامه داوطلبان استخراج خواهد شد. در صورت تمایل می‌توانید حداکثر تا تاریخ 1397/12/15 با مراجعه به سیستم پاسخگویی اینترنتی به نشانی request.sanjesh.org و تکمیل فرم بررسی کلید سوالات آزمون دکتری سال 1398 اقدام نمایید. لازم به ذکر است نظرات داوطلبان فقط از طریق اینترنت و فرم مربوطه دریافت خواهد شد و به موارد ارسالی از طریق دیگر رسیدگی نخواهد شد.

عنوان دفترچه	نوع دفترچه	شماره پاسخنامه	گروه امتحانی
شیمی - شیمی فیزیک	A	1	علوم پایه

شماره سوال	گزینه صحیح	شماره سوال	گزینه صحیح
1	1	31	2
2	2	32	1
3	3	33	1
4	1	34	4
5	1	35	3
6	4	36	2
7	4	37	1
8	3	38	3
9	2	39	2
10	1	40	4
11	3	41	3
12	2	42	2
13	4	43	1
14	4	44	4
15	2	45	3
16	1		
17	4		
18	2		
19	3		
20	1		
21	1		
22	2		
23	4		
24	3		
25	1		
26	2		
27	4		
28	3		
29	2		
30	3		

خروج