

نمونه سوالات چهارگزینه‌ای بخش سوم شیمی (۲) - سری اول

- (1) IRYSC.COM کدام پیوند به وسیله‌ی انتقال الکترون از اتمی به اتم دیگر تشکیل می‌شود؟
 الف) یونی (ب) هیدروژنی (ج) فلزی (د) کووالانسی
- (2) IRYSC.COM اگر تفاوت الکترونگاتیوی اتم‌های شرکت کننده در پیوند از دو بیش‌تر باشد، نوع پیوند غالباً کدام است؟
 الف) یونی (ب) کووالانسی (ج) کووالانسی غیر قطبی (د) فلزی
- (3) IRYSC.COM در ارتباط با ترکیبات یونی کدام جمله درست می‌باشد؟
 الف) احاطه شدن یون‌های مختلف و گسترش نیروی جاذبه در بلور یک نمک از جمله دلایل افزایش این نیرو است.
 ب) کاهش جنبش یون‌های مثبت و منفی در یک نمک از جمله دلایل افزایش نیروی جاذبه می‌باشد.
 ج) کاهش سطح انرژی و برقراری مولکول‌های مجزا از جمله دلایل افزایش نیروی جاذبه‌ی بین یون‌ها است.
 د) چون بین مولکول‌های نمک طعام نیروی جاذبه‌ی بین مولکولی قوی است، این نیرو افزایش می‌یابد.
- (4) IRYSC.COM چه نوع پیوندی بین ترکیب فلزات قلیائی و هالوژن‌ها برقرار می‌شود؟
 الف) کووالانسی و یونی (ب) کووالانسی قطبی (ج) یونی (د) کووالانسی غیر قطبی
- (5) IRYSC.COM عنصرهای اصلی گروه اول جدول تناوبی با عنصرهای اصلی کدام گروه ترکیب‌های با خصلت یونی بیش‌تر تشکیل می‌دهند؟
 الف) هشتم (ب) ششم (ج) پنجم (د) هفتم
- (6) IRYSC.COM در واکنش کدام دو ماده با یکدیگر، یک ترکیب یونی به وجود می‌آید؟
 الف) فلور و کربن (ب) کلسیم و اکسیژن (ج) کلر و گوگرد (د) نیتروژن و هیدروژن
- (7) IRYSC.COM کدام ترکیب یونی است؟
 الف) SF_4 (ب) SiF_4 (ج) P_4O_{10} (د) Cs_2O
- (8) IRYSC.COM در کدام ترکیب، پیوند بین اتم‌ها از نوع یونی است؟
 الف) KCl (ب) H_2O (ج) HCl (د) NH_3
- (9) IRYSC.COM در کدام گونه، پیوندها از نوع یونی نیست؟
 الف) KCl (ب) MgO (ج) BF_3 (د) $NaBr$
- (10) IRYSC.COM پیوند کدام عنصر با کلر به صورت یونی است؟
 الف) Be (ب) P (ج) B (د) Rb

(11) IRYSC.COM کدام اتم هنگام تبدیل شدن به یون پایدار خود، کاهش حجم پیدا می کند و کلرید آن، جامد یونی است؟
 الف) Br_{35} (ب) Se_{32} (ج) Al_{13} (د) Na_{11}

(12) IRYSC.COM کدام ماده، جامد یونی است؟
 الف) بیسموت (Bi) (ب) آلومین (Al_2O_3) (ج) سیلیس (SiO_2) (د) گوگرد (S)

(13) IRYSC.COM به کدام دلیل اتم K یون K^+ تشکیل داده اما K^{2+} تشکیل نمی دهد؟ (K_{19})
 الف) K^+ به آرایش پایدار گاز نجیب Ne رسیده است.
 ب) K^+ به آرایش پایدار Ne ولی K^{2+} به آرایش گاز نجیب Ar رسیده است.
 ج) K^+ به آرایش پایدار Ar ولی K^{2+} به آرایش گاز نجیب Ne رسیده است و جهت تشکیل، انرژی زیادی می خواهد.
 د) K^+ به آرایش گاز نجیب Ar ولی K^{2+} آرایش پایداری ندارد و جهت تشکیل آن، انرژی زیادی لازم است.

(14) IRYSC.COM در کدام مورد، نوع پیوند یونی است؟
 الف) ClF (ب) KCl (ج) $AlCl_3$ (د) I_2

(15) IRYSC.COM ترکیب کدام دو عنصر یونی است؟
 الف) فقط ۲ (ب) فقط ۳ (ج) ۲ و ۳ (د) ۱، ۲ و ۳
 ۱. Ca_{20} ، Ti_{22} ۲. Si_{14} ، Br_{35} ۳. Mg_{12} ، Cl_{17}

(16) IRYSC.COM با وجود اختلاف الکترونگاتیوی بیش تر در HF چرا NaI یونی تر است؟
 الف) HF پیوند هیدروژنی دارد که از یونی شدن جلوگیری می کند. (ب) یونی بودن پیوند به الکترونگاتیوی بستگی دارد.
 ج) خصلت یونی، بیش تر به عنصر الکترون دهنده مربوط است. (د) ید به علت عدد اتمی بیش تر، الکترون گیرنده است.

(17) IRYSC.COM در کدام ماده، پیوند از نوع یونی است و یونها در آن هم الکترون هستند؟
 الف) Cl_2O (ب) $HCHO$ (ج) KCl (د) $NaBr$

(18) IRYSC.COM پیوند بین ذرات در کدام دو ماده از نوع یونی است؟
 الف) CaO ، KCl (ب) CO_2 ، $BaCl_2$ (ج) SO_2 ، K_2S (د) BeF_2 ، ICl_3

(19) IRYSC.COM کدام یک از ترکیبات زیر یک نمک محسوب می گردد؟
 الف) K_2SO_4 (ب) Na_2O (ج) HCl (د) KOH

(20) IRYSC.COM کدام یک از ترکیبات زیر یونی به حساب می آید؟
 الف) NH_4Cl (ب) BCl_3 (ج) BeF_2 (د) CH_3Cl

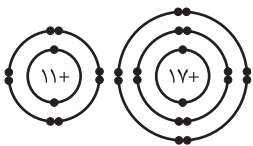
21) IRYSC.COM در کدام گزینه، همه‌ی گونه‌ها پیوند یونی دارند؟

- الف) HF ، SO_2 ، NF_3
 ب) $CaCl_2$ ، $SrCl_2$ ، $MgCl_2$
 ج) K_2O ، CaS ، Na_2S
 د) Cu_2O ، CO ، CaO

22) IRYSC.COM در کدام مجموعه، ترکیب یونی وجود ندارد؟

- الف) NH_4Cl ، OF_2 ، H_2S
 ب) CCl_4 ، Cl_2 ، CO_2
 ج) K_2O ، CaS ، Na_2S
 د) CH_3Cl ، CaO ، I_2

23) IRYSC.COM شکل‌های روبه‌رو، به ترتیب از راست به چپ، آرایش الکترونی کدام دو گونه را براساس مدل سیاره‌ای اتم، نشان می‌دهند؟



- الف) Na^+ ، Cl^- (۱۱)
 ب) Na ، Cl (۱۷)
 ج) Mg^{2+} ، Cl^- (۱۲)
 د) Mg ، Cl (۱۷)

24) IRYSC.COM اتم کدام عنصر، دارای آرایش الکترونی پایدار هشتایی در لایه‌ی ظرفیت خود است؟

- الف) کلر
 ب) هلیم
 ج) آرگون
 د) اکسیژن

25) IRYSC.COM در مورد کدام یون، قاعده‌ی هشتایی (اکتت) رعایت نشده است؟

- الف) Ca^{2+}
 ب) Ga^{3+}
 ج) P^{3-}
 د) Se^{3+}

26) IRYSC.COM پس از تشکیل نمک خوراکی، اتم سدیم به آرایش پایدار و اتم کلر به آرایش می‌رسند.

- الف) $He - Ne$
 ب) $Kr - Ne$
 ج) $Ar - Ne$
 د) $Xe - Ne$

27) IRYSC.COM اگر اتم نافلز با گرفتن سه الکترون، به آرایش الکترونی اتم گاز نجیب بعد از خود برسد، این نافلز به کدام گروه جدول تناوبی تعلق دارد؟

- الف) چهارم
 ب) پنجم
 ج) ششم
 د) هفتم

28) IRYSC.COM در واکنش اتم عنصری با آرایش الکترونی $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^1 4s^2 4p^5$ کدام مورد درست است؟

- الف) یک الکترون از دست می‌دهد.
 ب) یک الکترون کسب می‌کند.
 ج) سه الکترون کسب می‌کند.
 د) دو الکترون از دست می‌دهد.

29) IRYSC.COM در ترکیب منیزیم نیتريد، چند الکترون بین دو عنصر مبادله شده است؟

- الف) پنج
 ب) چهار
 ج) شش
 د) سه

30) IRYSC.COM کدام دو آرایش الکترونی نمایش کاتیون و آنیون در منیزیم فسفید است؟

- الف) ۲ و ۳
 ب) ۱ و ۳
 ج) ۱ و ۲
 د) ۲ و ۴
۱. $1s^2 2s^2 2p^6$
 ۲. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
 ۳. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
 ۴. $1s^2 2s^2 2p^2$

- (۳۱) **IRYSC.COM** در کدامیک از ترکیبات داده شده‌ی زیر، یونها ایزوالکترون (هم‌الکترون) نمی‌باشند؟
 الف) K_2S (ب) Na_2P (ج) $CaCl_2$ (د) AlF_3
- (۳۲) **IRYSC.COM** ترکیب بین دو عنصر $16X$ و $19Y$ کدام است؟
 الف) Y_2X (ب) YX_2 (ج) Y_2X_3 (د) XY
- (۳۳) **IRYSC.COM** در ترکیب یونی A_2B_3 که شامل یون‌های A^{3+} و B^{2-} است، یونها هم‌الکترون هستند و آرایش الکترونی در هر دو یون به آرایش الکترونی یک گاز نجیب یکسان ختم شده است. اختلاف عدد اتمی A و B کدام یک از مقادیر زیر می‌باشد؟
 الف) ۴ (ب) ۵ (ج) ۲ (د) ۳
- (۳۴) **IRYSC.COM** عددهای اتمی عنصرهای A و B به ترتیب برابر ۱۹ و ۳۵ است. فرمول ماده‌ای که از ترکیب آنها حاصل می‌شود، کدام است؟
 الف) AB_2 (ب) A_2B (ج) A_3B (د) AB
- (۳۵) **IRYSC.COM** اگر X عنصری با عدد اتمی ۸ و Y عنصری با عدد اتمی ۱۲ باشد، ترکیب حاصل از این دو عنصر است و فرمول آن است.
 الف) یونی - YX_2 (ب) کووالانسی - YX (ج) یونی - YX (د) یونی - Y_2X
- (۳۶) **IRYSC.COM** عدد اتمی عنصر A یک واحد از عدد اتمی گاز نجیب هم‌دوره‌ی خود کم‌تر است و عدد اتمی عنصر B دو واحد از عدد اتمی گاز نجیب دوره‌ی ماقبل خود بیش‌تر است. از ترکیب A, B کدام ماده‌ی زیر حاصل می‌شود؟
 الف) AB (ب) BA_2 (ج) BA (د) B_2A_2
- (۳۷) **IRYSC.COM** اگر تعداد پروتون‌های دو اتم A و B به ترتیب برابر ۹ و ۲۰ باشد، فرمول ماده‌ی حاصل از ترکیب آنها با یکدیگر کدام است؟
 الف) BA (ب) BA_2 (ج) B_2A (د) B_2A_3
- (۳۸) **IRYSC.COM** آرایش الکترونی عنصر A به صورت $[Ne]3s^2 3p^2$ و عنصر B به صورت $[Ar]4s^2$ است. فرمول شیمیایی ترکیب حاصل از این دو عنصر کدام است؟
 الف) AB_3 (ب) AB (ج) B_2A_2 (د) B_2A_3
- (۳۹) **IRYSC.COM** فرمول شیمیایی و نوع پیوند حاصل از دو عنصر A و B با توجه به آرایش زیر چیست؟
 $A^{2+} : 1s^2 2s^2 2p^6$ و $B^{3-} : 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
 الف) AB - یونی (ب) A_2B_3 - کووالانسی (ج) A_2B_2 - یونی (د) B_2A - یونی
- (۴۰) **IRYSC.COM** آرایش الکترونی عنصرهای A و B به ترتیب به $3p^1$ و $2p^4$ ختم شده است. فرمول شیمیایی ماده‌ی حاصل از ترکیب A با B کدام است؟
 الف) AB_2 (ب) A_2B (ج) A_2B_3 (د) A_3B_2

- (۴۱) **IRYSC.COM** در ترکیب یونی پایدار MX آنیون و کاتیون از عناصر اصلی کدام گروه‌های جدول تناوبی می‌توانند باشند؟
 الف) پنجم، اول (ب) ششم، اول (ج) ششم، دوم (د) هفتم، دوم
- (۴۲) **IRYSC.COM** عنصر A ترکیب‌های ASO_4 ، AS و $A(NO_3)_3$ می‌دهد. کدام یک از عنصرهای زیر می‌تواند عنصر A باشد؟
 الف) آهن (ب) سدیم (ج) منیزیم (د) مس
- (۴۳) **IRYSC.COM** کدام دو عنصر یک ترکیب یونی دوتایی با نسبت استوکیومتری سه آنیون به یک کاتیون تشکیل می‌دهند؟
 الف) C, A (ب) D, A (ج) D, B (د) C, B
 ($9D, 8C, 5B, 13A$)
- (۴۴) **IRYSC.COM** در کدام یک از ترکیبات یونی زیر عنصر X به گروه پنجم از عنصرهای اصلی تعلق ندارد؟
 الف) AlX (ب) Na_3X (ج) MgX_2 (د) NaX_3
- (۴۵) **IRYSC.COM** کدام عبارت درباره‌ی اتم عنصر خانه‌ی شماره‌ی ۱۷ جدول تناوبی که با X مشخص شده صدق نمی‌کند؟
 الف) شعاع اتمی آن کوچک‌تر از شعاع اتمی عنصر خانه‌ی شماره‌ی ۱۹ جدول تناوبی است.
 ب) آنیون پایدار X^- تشکیل می‌دهد.
 ج) الکترونگاتیوی آن کم‌تر از عنصر خانه‌ی شماره‌ی ۹ جدول تناوبی است.
 د) ترکیب یونی پایدار با فرمول MgX می‌دهد.
- (۴۶) **IRYSC.COM** کدام یک از عبارات زیر در مورد ترکیبات یونی غلط است؟
 الف) علت وجود پیوند یونی، جاذبه‌ی الکترواستاتیک است.
 ب) تشکیل یک ترکیب یونی دوتایی از عناصر سازنده‌اش گرمازا است.
 ج) هر یون شامل تنها یک هسته و تعدادی الکترون که دارای بار مخالف بار هسته هستند، می‌باشد.
 د) محلول حاصل از انحلال ترکیبات یونی در آب، رسانای الکتریکی می‌باشد.
- (۴۷) **IRYSC.COM** کدام ترکیب به عنوان یونی تلقی می‌شود؟
 الف) (آلومینیم فسفید) $AlP, 6/0$ (ب) (بور نیتريد) $BN, 1/1$
 ج) (منیزیم نیتريد) $Mg_3N_2, 9/1$ (د) (سیلیسیم کربید) $SiC, 7/0$
- (۴۸) **IRYSC.COM** خصلت یونی پیوند بین کدام عنصر با کلر کم‌تر است؟
 الف) Na (ب) Mg (ج) Al (د) Si
- (۴۹) **IRYSC.COM** در کدام ترکیب درصد خصلت یونی پیوند از همه بالاتر است؟
 الف) $NaCl$ (ب) KBr (ج) RbF (د) LiI

بیشترین اختلاف الکترونگاتیوی در کدام ترکیب مشاهده می‌شود؟ IRYSC.COM (۵۰)

الف) $NaCl$ ب) HF ج) $CaCl_2$ د) CsF

خلصت یونی پیوند در کدام گزینه بیش‌تر است؟ IRYSC.COM (۵۱)

الف) $NaCl$ ب) $MgCl_2$ ج) Cs_2O د) LiI

کدام ترکیب زیر خلصت یونی بیش‌تری دارد؟ IRYSC.COM (۵۲)

الف) BeF_2 ب) LiF ج) BF_3 د) CF_4

الکترونگاتیوی عنصر T, S, R, Q, P در زیر داده شده است: IRYSC.COM (۵۳)

عنصر	P	Q	R	S	T
الکترونگاتیوی	۰/۷	۱/۱	۱/۶	۲/۵	۱/۷

(T, S, R, Q, P نماد شیمیایی عناصر نیستند.)

کدام یک از پیوندهای زیر بیش‌ترین خاصیت یونی را دارد؟

الف) $P-T$ ب) $P-Q$ ج) $T-S$ د) $Q-T$

خلصت یونی پیوند کدام یک از ترکیبات زیر بیش‌تر است؟ IRYSC.COM (۵۴)

الف) $NaBr$ ب) Br_2 ج) Na د) HBr

انرژی شبکه‌ی یونی بیش‌تر، بیان‌گر چیست؟ IRYSC.COM (۵۵)

الف) بزرگی کاتیون ب) پیوند یونی قوی‌تر
 ج) بزرگی آنیون د) تفاوت بیش‌تر اندازه‌ی کاتیون و آنیون

انرژی شبکه‌ی کدام ترکیب بیش‌تر است؟ IRYSC.COM (۵۶)

الف) $NaCl$ ب) SO_2 ج) CsF د) MgO

انرژی شبکه‌ی کدام ترکیب بیش‌تر است؟ IRYSC.COM (۵۷)

الف) NaF ب) CsI ج) MgO د) CaS

انرژی شبکه‌ی بلور کدام ماده‌ی یونی زیر کم‌تر است؟ IRYSC.COM (۵۸)

الف) LiF ب) $LiCl$ ج) $LiBr$ د) LiI

انرژی شبکه‌ی کدام یک از نمک‌های زیر، از بقیه بیش‌تر است؟ IRYSC.COM (۵۹)

الف) NaF ب) Na_2O ج) MgO د) Al_2O_3

- (۶۰) **IRYSC.COM** کدام مقایسه در مورد انرژی شبکه‌ی هالیدهای پتاسیم درست است؟
 الف) $KF > KCl > KBr > KI$ (ب) $KI > KBr > KCl > KF$
 ج) $KF > KBr > KCl > KI$ (د) $KCl > KBr > KF$
- (۶۱) **IRYSC.COM** کدام ماده‌ی زیر از انرژی شبکه‌ی بیش‌تری برخوردار است؟
 الف) $NaCl$ (ب) KCl (ج) $CsCl$ (د) MgO
- (۶۲) **IRYSC.COM** پیوند یونی تشکیل شده بین کدام جفت زیر قوی‌تر است؟
 الف) Cl^-, K^+ (ب) O^{2-}, K^+ (ج) Ca^{2+}, Cl^- (د) Ca^{2+}, O^{2-}
- (۶۳) **IRYSC.COM** انرژی شبکه‌ی کدام یک از نمک‌های زیر بیش‌تر است؟
 الف) LiF (ب) NaF (ج) KF (د) RbF
- (۶۴) **IRYSC.COM** انرژی شبکه در یک ترکیب یونی با کدام کمیت رابطه‌ی معکوس دارد؟
 الف) بار یون‌ها (ب) فاصله‌ی بین هسته‌ای (ج) تعداد یون‌های مثبت و منفی (د) شعاع کاتیون
- (۶۵) **IRYSC.COM** عبارت کدام گزینه درست است؟
 الف) با یک کاتیون معین هر اندازه شعاع آنیون بزرگ‌تر باشد، انرژی شبکه‌ی بلور کم‌تر است.
 ب) انرژی شبکه‌ی بلور با بار کاتیون رابطه‌ی معکوس و با شعاع آن رابطه‌ی مستقیم دارد.
 ج) با یک آنیون معین، هر اندازه کاتیون بزرگ‌تر باشد، انرژی شبکه‌ی بلور بیش‌تر است.
 د) هر اندازه بار آنیون و کاتیون بیش‌تر باشد، انرژی شبکه‌ی بلور کم‌تر است.
- (۶۶) **IRYSC.COM** انرژی شبکه‌ی بلور برای کلرید کدام فلز قلیایی از همه بیش‌تر است؟
 الف) لیتیم (ب) پتاسیم (ج) سدیم (د) سزیم
- (۶۷) **IRYSC.COM** کدام ترکیب دارای بیش‌ترین انرژی شبکه است؟
 الف) CF_4 (ب) LiF (ج) AlF_3 (د) CaF_2
- (۶۸) **IRYSC.COM** انرژی شبکه‌ی کدام نمک از همه کم‌تر است؟
 الف) CsI (ب) MgO (ج) KBr (د) LiF
- (۶۹) **IRYSC.COM** کدام یک از موارد زیر ترتیب درست افزایش انرژی شبکه را از چپ به راست نشان می‌دهد؟
 الف) $MgO < NaF < KCl < CaS$ (ب) $CaS < MgO < KCl < NaF$
 ج) $KCl < CaS < NaF < MgO$ (د) $KCl < NaF < CaS < MgO$

70. IRYSC.COM فرمول آلومینیم نیتريد کدام است؟

الف) Al_5N_3 (ب) AlN (ج) AlN_3 (د) $Al(NO_2)_3$

71. IRYSC.COM فرمول شیمیایی منیزیم نیتريت چیست؟

الف) Mg_3N_2 (ب) MgN_2O_2 (ج) $Mg(NO_2)_2$ (د) $Mg(NO_2)_2$

72. IRYSC.COM کدام یک از فرمول‌های شیمیایی زیر صحیح نیست؟

الف) آلومینیم فسفید: AlP (ب) آلومینیم سولفید: AlS (ج) آلومینیم نیتريد: AlN (د) آلومینیم فسفات: $AlPO_4$

73. IRYSC.COM نام کدام دو یون درست است؟

الف) S^{2-} (سولفید)، $Cr_2O_7^{2-}$ (کرومات) (ب) SO_3^{2-} (سولفیت)، CO_3^{2-} (کربنات)
 ج) ClO^- (کلريد)، ClO_3^- (کلرات) (د) N^{3-} (نیتريت)، NO_3^- (نیتريد)

74. IRYSC.COM در نام‌گذاری کدام یون از پیشوند «پر» استفاده می‌شود؟

الف) ClO_4^- (ب) NH_4^+ (ج) PO_4^{3-} (د) $S_2O_3^{2-}$

75. IRYSC.COM در کدام گزینه، هر سه بنیان، یک ظرفیتی‌اند؟

الف) سولفید، سولفات، سولفیت (ب) فسفید، فسفات، فسفیت
 ج) کلريد، کلرات، کلريت (د) نیتريد، نترات، نیتريت

76. IRYSC.COM کدام ترکیب یونی است و یون‌های غیرهمنام در آن هم الکترون نیستند؟

الف) KCl (ب) SiO_2 (ج) MgO (د) $NaCl$

77. IRYSC.COM تعداد اتم‌های تشکیل‌دهنده هر مول سدیم فسفید، با تعداد اتم‌های تشکیل‌دهنده هر مول از کدام ماده برابر است؟

الف) آلومینیم هیدروکسید (ب) جیوه (II) سولفات (ج) آهن (III) کلريد (د) منیزیم نیتريد

78. IRYSC.COM در کدام مورد، فرمول ماده با نامی که در کنار آن نوشته شده مطابقت ندارد؟

الف) CaH_2 : کلسیم هیدريد (ب) AlN : آلومینیم نیتريت
 ج) $(NH_4)_2SO_4$: آمونیوم سولفات (د) NaH_2PO_4 : سدیم دی‌هیدروژن فسفات

79. IRYSC.COM در فرمول کلسیم هیدروژن کربنات، نسبت تعداد اتم‌ها به تعداد عنصرها کدام است؟

الف) $\frac{11}{4}$ (ب) $\frac{10}{3}$ (ج) $\frac{9}{4}$ (د) $\frac{7}{3}$

80. IRYSC.COM فرمول کدام ترکیب درست است؟

الف) کلسیم هیپوکلريت: $Ca(ClO_2)_2$ (ب) منیزیم نیتريد: $Mg(NO_2)_2$
 ج) کروم (III) فسفات: $CrPO_4$ (د) آهن (III) اکسید: Fe_2O_4

(۸۱) IRYSC.COM نام $FeCrO_4$ کدام است؟

الف) آهن (III) کرومات ب) آهن (II) کرومات ج) آهن (II) دی کرومات د) آهن (III) دی کرومات

(۸۲) IRYSC.COM کدام اکسید دمای ذوب بالاتری دارد؟

الف) SiO_2 ب) SO_2 ج) Al_2O_3 د) $MgCl_2$



کلید پرسش ها

الف	ب	ج	د	
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	۶۱
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۶۲
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	۶۳
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۶۴
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	۶۵
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	۶۶
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۶۷
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	۶۸
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۶۹
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	۷۰
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۷۱
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	۷۲
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	۷۳
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	۷۴
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۷۵
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۷۶
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۷۷
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	۷۸
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	۷۹
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۸۰
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	۸۱
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۸۲

الف	ب	ج	د	
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۳۱
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	۳۲
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	۳۳
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۳۴
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۳۵
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	۳۶
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	۳۷
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۳۸
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۳۹
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۴۰
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۴۱
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	۴۲
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	۴۳
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۴۴
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۴۵
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۴۶
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۴۷
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۴۸
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۴۹
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۵۰
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۵۱
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	۵۲
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	۵۳
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	۵۴
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	۵۵
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۵۶
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۵۷
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۵۸
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۵۹
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	۶۰

الف	ب	ج	د	
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	۱
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	۲
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	۳
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۴
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۵
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	۶
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۷
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	۸
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۹
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۱۰
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۱۱
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	۱۲
<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۱۳
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	۱۴
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	۱۵
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۱۶
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۱۷
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	۱۸
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	۱۹
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	۲۰
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۲۱
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	۲۲
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	۲۳
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۲۴
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	۲۵
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۲۶
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	۲۷
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۲۸
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	۲۹
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	۳۰