

۱) اختلاف طول موج دومین و سومین خط طیفی اتم هیدروژن در رشته‌ی پاشن ($n' = 3$) چند نانومتر است؟

$$\left(R = \frac{1}{1.09} (\text{nm})^{-1} \right)$$

۳۰۰ (۴)

$\frac{825}{4}$ (۳)

۱۵۰ (۲)

$\frac{825}{8}$ (۱)

۲) تابش فرابنفشی با طول موج ۲۴۸ nm بر سطح تیغه‌ای از جنس تنگستن با تابع کار ۴/۵۵ eV تابیده می‌شود. بیشینه تندی فوتوالکتردهای جدا شده از سطح این فلز چند متر بر ثانیه است؟

$$(m_e = 9 \times 10^{-31} \text{ kg}, e = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}, hc = 1240 \text{ eV} \cdot \text{nm})$$

8×10^5 (۴)

8×10^4 (۳)

4×10^5 (۲)

4×10^4 (۱)

۳) الکترون در اتم هیدروژن در تراز $n = 4$ قرار دارد. این الکترون مستقیماً به تراز $n' = 1$ می‌رود و فوتون گسیلی به فلزی برخورد می‌کند که تابع کار آن ۵/۲ eV است. بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکتردهای گسیلی از فلز چند الکترون ولت است؟ ($E_R = 13/6 \text{ eV}$)

۴ (۴)

۵ (۳)

۶/۲۵ (۲)

۷/۵۵ (۱)

۴) در یک دستگاه فوتوالکتریک، تابع کار فلز ۴ eV است. با این دستگاه دو آزمایش انجام می‌دهیم. در آزمایش دوم طول موج پرتو به کار رفته را نصف می‌کنیم. بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکتردها نسبت به آزمایش قبلی ۶ برابر می‌شود. طول موج پرتو استفاده شده در آزمایش اول چند نانومتر است؟

$$\left(c = 3 \times 10^8 \frac{\text{m}}{\text{s}}, h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV} \cdot \text{s} \right)$$

۴۸۰ (۴)

۳۶۰ (۳)

۲۴۰ (۲)

۱۸۰ (۱)

۵) در آزمایش فوتوالکتریک، بسامد آستانه فلز $5 \times 10^{14} \text{ Hz}$ است. نوری با بسامد f به فلز می‌تابد و سبب گسیل فوتوالکتردهایی با بیشینه سرعت $\frac{4}{3} \text{ Mm/s}$ می‌شود. f چند هرتز است؟

$$\frac{4}{3} \frac{\text{Mm}}{\text{s}}$$

$$(e = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}, h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV} \cdot \text{s}, m_e = 9 \times 10^{-31} \text{ kg})$$

$1/5 \times 10^{15}$ (۴)

$3/5 \times 10^{15}$ (۳)

$7/5 \times 10^{15}$ (۲)

$1/75 \times 10^{15}$ (۱)

۶) اختلاف بسامد اولین و دومین خط طیف اتم هیدروژن در یک رشته معین $35 \times 10^{14} \text{ Hz}$ است. این رشته کدام است؟

$$\left(R = \frac{1}{1.09} (\text{nm})^{-1}, c = 3 \times 10^8 \frac{\text{m}}{\text{s}} \right)$$

بالمر ($n' = 2$) (۴)

پاشن ($n' = 3$) (۳)

لیمان ($n' = 1$) (۲)

براکت ($n' = 4$) (۱)

۷ انرژی فوتون B ، ۲۵ درصد از انرژی فوتون A کمتر است. اگر اختلاف طول موج این دو فوتون 50 نانومتر باشد، اختلاف بسامد این دو فوتون چند هرتز است؟ $\left(c = 3 \times 10^8 \frac{m}{s}\right)$

- (۱) 5×10^{15} (۲) 2×10^{15} (۳) 2×10^{14} (۴) 5×10^{14}

۸ در آزمایش فوتوالکتریک، بسامد آستانه‌ی فلز $5 \times 10^{15} \text{ Hz}$ است. اگر انرژی هریک از فوتون‌های فرودی به فلز

$J \times 10^{-19} / 4$ باشد، بیشینه‌ی تندی فوتوالکترن‌های تولید شده چند متر بر ثانیه است؟
 $(h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV} \cdot s, m_e = 9 \times 10^{-31} \text{ kg}, e = 1 / 6 \times 10^{-19} \text{ C})$

- (۱) $\frac{1}{6} \times 10^5$ (۲) $\frac{1}{6} \times 10^6$ (۳) $\frac{5}{7} \times 10^4$ (۴) $\frac{5}{7} \times 10^5$

۹ در آزمایش فوتوالکتریک که با نوری با طول موج λ انجام شده است، بیشینه‌ی انرژی جنبشی فوتوالکترن‌ها $J \times 10^{-19} / 4$ است. اگر از نوری با طول موج 2λ استفاده شود، بیشینه‌ی انرژی جنبشی فوتوالکترن‌ها ۷۵ درصد کاهش می‌یابد. بسامد آستانه‌ی این فلز چند تراهرتز است؟ $(e = 1 / 6 \times 10^{-19} \text{ C}, hc = 1200 \text{ eV} \cdot \text{nm})$

- (۱) ۵ (۲) ۶ (۳) ۵۰۰ (۴) ۶۰۰

۱۰ در آزمایش فوتوالکتریک تابع کار فلز $2 / 8 \text{ eV}$ است. نوری با طول موج λ به فلز می‌تابد و سبب گسیل فوتوالکترن‌هایی با بیشینه‌ی انرژی جنبشی $4 / 4 \text{ eV}$ می‌شود. λ چند میکرومتر است؟
 $\left(h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV} \cdot s, C = 3 \times 10^8 \frac{m}{s}\right)$

- (۱) $\frac{1}{6}$ (۲) $\frac{3}{4}$ (۳) $\frac{50}{3}$ (۴) $\frac{1000}{3}$

۱۱ در یک آزمایش فوتوالکتریک، تابع کار فلز $2 / 5 \text{ eV}$ است. بلندترین طول موجی که سبب گسیل فوتوالکترن‌ها می‌شود، در کدام ناحیه از طیف امواج الکترومغناطیسی قرار دارد؟
 $\left(e = 1 / 6 \times 10^{-19} \text{ C}, h = 6 / 6 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot s, c = 3 \times 10^8 \frac{m}{s}\right)$

- (۱) اشعه‌ی x (۲) مرئی (۳) فرابنفش (۴) فروسرخ

۱۲ در یک آزمایش فوتوالکتریک، نوری با بسامد 1500 THz به یک فلز معین می‌تابد و بیشینه‌ی انرژی جنبشی فوتوالکترن‌های گسیل شده برابر $J \times 10^{-19} / 5$ است. در آزمایش دیگری از نوری با بسامد 3000 THz برای همان فلز استفاده می‌شود. بیشینه‌ی انرژی جنبشی فوتوالکترن‌ها برابر چند ژول می‌شود؟
 $(h = 6 / 6 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot s)$

- (۱) 4×10^{-19} (۲) 6×10^{-19} (۳) $1 / 0.2 \times 10^{-18}$ (۴) $1 / 5 \times 10^{-18}$

۱۳ تابع کار دو فلز A و B ، به ترتیب $4 / 5 \text{ eV}$ و 3 eV است. اگر نوری با طول موج 150 nm به هر دو فلز بتابد، بیشینه‌ی انرژی جنبشی فوتوالکترن‌های فلز A چند درصد کمتر از بیشینه‌ی انرژی جنبشی فوتوالکترن‌های B است؟

$\left(e = 3 \times 10^8 \frac{m}{s}, h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV} \cdot s\right)$

- (۱) ۳۰ (۲) ۴۰ (۳) ۶۰ (۴) ۷۰

۱۴ در یک آزمایش فوتوالکتریک، تابع کار فلز ۳ eV است. اگر نوری با طول موج ۲۰۰ nm بر سطح فلز بتابد، بیشینه سرعت فوتوالکتردها برابر ۷ است و اگر نوری با طول موج ۳۰۰ nm بر فلز بتابد، بیشینه سرعت فوتوالکتردها برابر ۷' است. $\frac{V'}{V}$ کدام است؟ ($hc = 1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}$)

- (۱) $\frac{\sqrt{3}}{3}$ (۲) $\sqrt{3}$ (۳) $\frac{1}{3}$ (۴) ۳

۱۵ در گسیل‌های مربوط به اتم هیدروژن، بلندترین طول موج مربوط به رشته بالمر، تقریباً چند نانومتر است؟ ($hc = 1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}$ و $E_R = 13/6 \text{ eV}$)

- (۱) ۴۵۴ (۲) ۴۶۰ (۳) ۶۳۶ (۴) ۷۶۰

۱۶ در طیف گسیلی هیدروژن، کوتاه‌ترین طول موج گسیلی چند نانومتر است و این گسیل مربوط به کدام رشته است؟ $R = 0.1 \text{ (nm)}^{-1}$

- (۱) ۱۰۰ و بالمر (۲) ۱۰۰ و لیمان (۳) $\frac{400}{3}$ و بالمر (۴) $\frac{400}{3}$ و لیمان

۱۷ توان یک چشمه نوری چند وات باشد تا در مدت زمان یک دقیقه به تعداد $n = 3 \times 10^{21}$ فوتون با طول موج $\lambda = 348 \text{ nm}$ گسیل کند؟ ($hc = 1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}$ و $e = 1.6 \times 10^{-19}$)

- (۱) ۴۰ W (۲) ۶۰ W (۳) ۱۰۰ W (۴) ۱۲۰ W

۱۸ در اتم هیدروژن، کوتاه‌ترین طول موجی که الکترون تابش می‌کند تا به مدار n' برسد، ۱۶۰۰ نانومتر است. این نور در کدام ناحیه از طیف موج‌های الکترومغناطیسی قرار دارد و n' چقدر است؟ ($R = 0.1 \text{ (nm)}^{-1}$)

- (۱) فرابنفش - ۴ (۲) فرابنفش - ۲ (۳) فروسرخ - ۴ (۴) فروسرخ - ۲

۱۹ بسامد سومین خط طیف اتم هیدروژن در کدام رشته $2.5 \times 10^{14} \text{ Hz}$ است؟

$$\left[C = 3 \times 10^8 \frac{m}{s}, R = \frac{1}{100} \text{ (nm)}^{-1} \right]$$

- (۱) پاشن ($n' = 3$) (۲) براکت ($n' = 4$) (۳) پفوند ($n' = 5$) (۴) بالمر ($n' = 2$)

۲۰ در اتم هیدروژن اگر اختلاف انرژی الکترون بین ترازهای ۱ و ۳ برابر ΔE و بین ترازهای ۴ و ۶ برابر $\Delta E'$ باشد، نسبت $\frac{\Delta E}{\Delta E'}$ کدام است؟

- (۱) ۳۵/۸ (۲) ۲۵/۶ (۳) ۳/۹۸ (۴) ۱

گزینه ۳ پاسخ صحیح است. ۱

$$\frac{1}{\lambda} = R_H \left(\frac{1}{n^2} - \frac{1}{n^2} \right) \Rightarrow \frac{1}{\lambda} = \frac{1}{100} \left(\frac{1}{9} - \frac{1}{25} \right) \Rightarrow \lambda = \frac{9 \times 25 \times 10^8}{4} = \frac{25 \times 25 \times 9}{4}$$

$$= \frac{5625 \times 9}{4} = \frac{50625}{4}$$

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{100} \left(\frac{1}{9} - \frac{1}{25} \right) \Rightarrow \lambda = \frac{100 \times 9 \times 25}{4} = 5625$$

$$\frac{50625}{4} - \frac{5625}{4} = \frac{45000}{4} = 11250$$

گزینه ۲ پاسخ صحیح است. ۲

$$K = \frac{hc}{\lambda} - W. \Rightarrow K = \frac{1240}{248} - 5 = 0.5 \text{ eV} \Rightarrow K = 0.5 \times 1.6 \times 10^{-19}$$

$$\Rightarrow K = 8 \times 10^{-20} \text{ J}$$

$$K = \frac{1}{2}mv^2 \Rightarrow v = \sqrt{\frac{2K}{m}} = \sqrt{\frac{2(8 \times 10^{-20})}{9.1 \times 10^{-31}}} = 4.2 \times 10^5$$

گزینه ۱ پاسخ صحیح است. ۳

$$hf = E_R \left(\frac{1}{n_L^2} - \frac{1}{n_U^2} \right) = 13.6 \left(\frac{1}{1} - \frac{1}{16} \right) = 12.75 \text{ eV}$$

$$K_{\max} = hf - W. = 12.75 - 5.7 = 7.05 \text{ eV}$$

گزینه ۲ پاسخ صحیح است. ۴

$$K_{\max} = \frac{hc}{\lambda} - W. \Rightarrow \frac{K_{\max} = \frac{1240}{\lambda} - 2}{6K_{\max} = \frac{1240}{\lambda} - 2} \Rightarrow \lambda = 248$$

گزینه ۱ پاسخ صحیح است. ۵

$$K_{\max} = hf - W.$$

$$\frac{1}{2}mV_{\max}^2 = h(f - f_0) \Rightarrow \frac{1}{2} \times 9.1 \times 10^{-31} \times \left(\frac{2}{3} \times 10^6 \right)^2 = 6.6 \times 10^{-34} (f - 5 \times 10^{14})$$

$$1.2 \times 10^{15} = f - 5 \times 10^{14} \Rightarrow f = 1.7 \times 10^{15} \text{ Hz}$$

گزینه ۴ پاسخ صحیح است. ۶

$$f_r - f_i = \frac{c}{\lambda_r} - \frac{c}{\lambda_i} \Rightarrow \frac{\frac{25}{22} \times 10^{14}}{2 \times 10^8} = \frac{1}{\lambda_r} - \frac{1}{\lambda_i} = \frac{25}{72} (\mu\text{m})^{-1}$$

$$\left(\begin{matrix} n' = 2 \\ n = 2 \end{matrix} \right) \Rightarrow \frac{1}{\lambda_i} = \frac{1}{100} \left(\frac{1}{2} - \frac{1}{9} \right) = \frac{1}{72} (\text{nm})^{-1} = \frac{25}{18} (\mu\text{m})^{-1}$$

$$\left(\begin{matrix} n' = 2 \\ n = 2 \end{matrix} \right) \Rightarrow \frac{1}{\lambda_r} = \frac{1}{100} \left(\frac{1}{2} - \frac{1}{16} \right) = \frac{3}{1600} (\text{nm})^{-1} = \frac{15}{8} (\mu\text{m})^{-1}$$

$$\Rightarrow \frac{15}{8} - \frac{25}{18} = \frac{70}{144} = \frac{25}{72} (\mu\text{m})^{-1}$$

گزینه ۴ پاسخ صحیح است. ۷

$$E_f = \frac{C}{\lambda}$$

$$E_{f_B} = 0.75 E_{f_A} \Rightarrow f_B = 0.75 f_A \Rightarrow \lambda_A = 0.75 \lambda_B \quad I$$

$$\lambda_B - \lambda_A = 50 \text{ nm} \quad II$$

فرکانس B از A کمتر است پس $\lambda_B > \lambda_A$ است.

$$I, II \Rightarrow 0.75 \lambda_B = 50 \text{ nm} \Rightarrow \lambda_B = 200 \text{ nm}, \lambda_A = 150 \text{ nm}$$

$$\Rightarrow f_B = \frac{C}{\lambda_B} = 1.5 \times 10^{15}, f_A = \frac{C}{\lambda_A} = 2 \times 10^{15}$$

گزینه ۲ پاسخ صحیح است. ۸

$$k_{\max} = hf - W.$$

$$W. = hf. = 2 \times 10^{-15} \times \frac{0}{1} \times 10^{15} = 2/5 \text{ eV} \Rightarrow 2/5 \times 1/6 \times 10^{-19} \text{ J}$$

$$hf = 2/125 \times 10^{-19} \Rightarrow k_{\max} = 2/125 \times 10^{-19} - 2/5 \times 1/6 \times 10^{-19} = 0.125 \times 10^{-19} \text{ J}$$

$$k_{\max} = \frac{1}{2} m V_{\max}^2 \Rightarrow 0.125 \times 10^{-19} = \frac{1}{2} \times 9 \times 10^{-31} \times V_{\max}^2 \Rightarrow V = \frac{1}{6} \times 10^6 \frac{m}{s}$$

گزینه ۳ پاسخ صحیح است. ۹

$$K_{\max} = hc \left(\frac{1}{\lambda} - \frac{1}{\lambda_0} \right) \Rightarrow \frac{6/4 \times 10^{-19}}{1/6 \times 10^{-19}} = 1200 \left(\frac{1}{\lambda} - \frac{1}{\lambda_0} \right) \Rightarrow \frac{1}{\lambda} = \frac{1}{\lambda_0} + \frac{1}{300} (*)$$

$$\text{حالت دوم: } \frac{25}{100} \times 2 = 1200 \left(\frac{1}{2\lambda} - \frac{1}{\lambda_0} \right) \xrightarrow{(*)} \frac{1}{1200} = \frac{1}{2\lambda_0} \Rightarrow \lambda_0 = 600 \text{ nm}$$

$$f. = \frac{c}{\lambda_0} = \frac{3 \times 10^8}{6 \times 10^{-7}} = 500 \times 10^{12} \text{ Hz} = 500 \text{ THz}$$

گزینه ۱ پاسخ صحیح است. ۱۰

$$hc = 1200 \text{ nm.eV} = 1/2 \mu\text{m.eV}$$

$$k_m = hf - w. \Rightarrow 2/2 = \frac{hc}{\lambda} - 2/8 \Rightarrow 7/2 = \frac{1/2}{\lambda} \Rightarrow \lambda = \frac{12}{72} = \frac{1}{6} \mu\text{m}$$

گزینه ۳ پاسخ صحیح است. (۱۱)

$$E = hf = \frac{hc}{\lambda}$$

$$E_{\min} = W. \Rightarrow \frac{hc}{\lambda} = W.$$

$$\Rightarrow \frac{6/6 \times 10^{-34} \times 3 \times 10^8}{\lambda} = 2/5 \times 1/6 \times 10^{-19} \Rightarrow \lambda = 1/23 \times 10^{-6} m$$

$\Rightarrow \lambda = 123 \text{ nm}$ در طیف امواج فرابنفش قرار دارد.

گزینه ۴ پاسخ صحیح است. (۱۲)

$$h_f = W + K$$

$$K_{\max} = h_f - W_O \Rightarrow 5/1 \times 10^{-19} = 6/6 \times 10^{-34} \times 1/5 \times 10^{15} - W_O \Rightarrow W_O = 4/8 \times 10^{-19} J$$

$$K_{\max} = h_f - W_O = 6/6 \times 10^{-34} \times 3 \times 10^{15} - 4/8 \times 10^{-19} = 1/5 \times 10^{-18} J$$

گزینه ۱ پاسخ صحیح است. بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌ها، برابر با اختلاف انرژی فوتون تابیده شده با تابع کار فلز است: (۱۳)

$$K_{\max} = \frac{hc}{\lambda} - W \Rightarrow \begin{cases} K_A = \frac{2 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{150 \times 10^{-9}} - 2/5 = 8 - 2/5 = 3/5 \text{ eV} \\ K_B = \frac{2 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{150 \times 10^{-9}} - 3 = 8 - 3 = 5 \text{ eV} \end{cases}$$

به دلیل این که $K_A = 3/5 \text{ eV}$ و $K_B = 5 \text{ eV}$ است، در نتیجه K_A به اندازه‌ی ۳۰ درصد از K_B کمتر است.

گزینه ۱ پاسخ صحیح است. (۱۴)

$$\left. \begin{aligned} K_{\max} &= \frac{1}{2} m V_{\max}^2 = \frac{hc}{\lambda_1} - W. \\ K'_{\max} &= \frac{1}{2} m V'_{\max}{}^2 = \frac{hc}{\lambda_2} - W. \end{aligned} \right\} \Rightarrow \left(\frac{V_{\max}}{V'_{\max}} \right)^2 = \frac{1200 - 3}{1200 - 3} = 3$$

$$\Rightarrow \frac{V_{\max}}{V'_{\max}} = \sqrt{3} \Rightarrow \frac{N'_{\max}}{N_{\max}} = \frac{\sqrt{3}}{3}$$

گزینه ۳ پاسخ صحیح است. بلندترین طول موج رشته‌ی بالمر به ازای گذار $2 \rightarrow 3$ گسیل می‌شود. (۱۵)

$$E_n = \frac{-13/6 \text{ eV}}{n^2}$$

$$E_3 = \frac{-13/6}{9}, E_2 = \frac{-13/6}{4}, E_V - E_L = hf = h \frac{c}{\lambda}$$

$$E_3 - E_2 = -13/6 \left(\frac{1}{9} - \frac{1}{4} \right) = \frac{13/6(5)}{9 \times 4} = \frac{1200 \text{ eV} \cdot \text{nm}}{\lambda} \Rightarrow \lambda = 635/3 \text{ nm}$$

$$\Rightarrow \lambda \simeq 636 \text{ nm}$$

گزینه ۲ پاسخ صحیح است. کوتاه‌ترین طول موج گسیلی متناظر است با بیش‌ترین انرژی طیف اتم هیدروژن که مربوط به رشته لیمان $n = 1, n' = \infty$ است: (۱۶)

$$n = 1, n' = \infty \Rightarrow \frac{1}{\lambda} = 0.1 \left(\frac{1}{n^2} - \frac{1}{n'^2} \right) \Rightarrow \frac{1}{\lambda_{\min}} = 0.1 \left(\frac{1}{1^2} - \frac{1}{\infty^2} \right)$$

$$\Rightarrow \lambda_{\min} = 100 \text{ nm}$$

گزینه ۱ پاسخ صحیح است. ۱۷

تبدیل الکترون ولت به ژول

$$P = \frac{E}{t} = \frac{nhc}{\lambda t} = \frac{3 \times 10^{21} \times 1240}{248 \times 60} \times 1/6 \times 10^{-19} \Rightarrow P = 40 \text{ W}$$

گزینه ۳ پاسخ صحیح است. نکته: طبق معادله ریذبرگ $\frac{1}{\lambda} = R \left(\frac{1}{n^2} - \frac{1}{n'^2} \right)$ در هر رشته کوتاه‌ترین طول موج

مربوط به $n = \infty$ است بنابراین:

$$\frac{1}{1600} = 0.1 \left(\frac{1}{n^2} - \frac{1}{(\infty)^2} \right) \Rightarrow n^2 = 16 \Rightarrow n' = 4$$

که این نور در ناحیه امواج فروسرخ (رشته براکت) قرار دارد.

گزینه ۱ پاسخ صحیح است. ۱۹

$$f = \frac{c}{\lambda} \Rightarrow 2/5 \times 10^{14} = \frac{3 \times 10^8}{\lambda} \Rightarrow \lambda = \frac{3 \times 10^8}{2/5 \times 10^{14}} = \frac{6}{5} \times 10^{-6}$$

$$\frac{1}{\lambda} = R \left(\frac{1}{n^2} - \frac{1}{n'^2} \right) \Rightarrow \frac{5}{6} \times 10^6 = 10^{-2} \left(\frac{1}{n^2} - \frac{1}{(n+3)^2} \right) \Rightarrow n = 3 \text{ پاشن}$$

گزینه ۲ پاسخ صحیح است. ۲۰

$$E = -\frac{E_R}{n^2} \Rightarrow \left\{ \Delta E = E_R \left(1 - \frac{1}{9} \right) = \frac{8E_R}{9}, \Delta E' = E_R \left(\frac{1}{16} - \frac{1}{36} \right) = \frac{5E_R}{144} \Rightarrow \frac{\Delta E}{\Delta E'} = 25/6 \right.$$

۱	۱	۲	۳	۴
۲	۱	۲	۳	۴
۳	۱	۲	۳	۴
۴	۱	۲	۳	۴
۵	۱	۲	۳	۴
۶	۱	۲	۳	۴
۷	۱	۲	۳	۴
۸	۱	۲	۳	۴
۹	۱	۲	۳	۴
۱۰	۱	۲	۳	۴
۱۱	۱	۲	۳	۴
۱۲	۱	۲	۳	۴
۱۳	۱	۲	۳	۴
۱۴	۱	۲	۳	۴
۱۵	۱	۲	۳	۴
۱۶	۱	۲	۳	۴
۱۷	۱	۲	۳	۴
۱۸	۱	۲	۳	۴
۱۹	۱	۲	۳	۴
۲۰	۱	۲	۳	۴

