

۳) مستوا بست

۱۶- دو تابع زیر را کدام عدد زیر است؟ [نها جزو صحیح است]

$$\frac{k\pi}{\pi} \Omega$$

$$\frac{\sqrt{k}\pi}{\pi} \Omega$$

$$\frac{\pi}{\lambda}(2k+1) \Omega$$

$$\frac{\pi}{\lambda}(2k+1)(1) \Omega$$

$$(\infty, 0) \Omega$$

$$(-\infty, 0) \Omega$$

$$(-\infty, -1) \Omega$$

$$[-\frac{1}{2}, 0] \Omega$$

$$[-\frac{1}{2}, +\infty) \Omega$$

$$[-\sqrt{2}, 0] \Omega$$

$$[-\sqrt{2}, \sqrt{2}] \Omega$$

$$[0, +\infty) \Omega$$

$$[0, 1] \Omega$$

$$[-1, 0] \Omega$$

$$[-1, 1] \Omega$$

$$[-1, 2] \Omega$$

$$[-1, 3] \Omega$$

$$[-1, 4] \Omega$$

$$[-1, 5] \Omega$$

$$[-1, 6] \Omega$$

$$[-1, 7] \Omega$$

$$[-1, 8] \Omega$$

$$[-1, 9] \Omega$$

$$[-1, 10] \Omega$$

$$[-1, 11] \Omega$$

$$[-1, 12] \Omega$$

$$[-1, 13] \Omega$$

$$[-1, 14] \Omega$$

$$[-1, 15] \Omega$$

$$[-1, 16] \Omega$$

$$[-1, 17] \Omega$$

$$[-1, 18] \Omega$$

$$[-1, 19] \Omega$$

$$[-1, 20] \Omega$$

$$[-1, 21] \Omega$$

$$[-1, 22] \Omega$$

$$[-1, 23] \Omega$$

$$[-1, 24] \Omega$$

$$[-1, 25] \Omega$$

$$[-1, 26] \Omega$$

$$[-1, 27] \Omega$$

$$[-1, 28] \Omega$$

$$[-1, 29] \Omega$$

$$[-1, 30] \Omega$$

$$[-1, 31] \Omega$$

$$[-1, 32] \Omega$$

$$[-1, 33] \Omega$$

$$[-1, 34] \Omega$$

$$[-1, 35] \Omega$$

$$[-1, 36] \Omega$$

$$[-1, 37] \Omega$$

$$[-1, 38] \Omega$$

$$[-1, 39] \Omega$$

$$[-1, 40] \Omega$$

$$[-1, 41] \Omega$$

$$[-1, 42] \Omega$$

$$[-1, 43] \Omega$$

$$[-1, 44] \Omega$$

$$[-1, 45] \Omega$$

$$[-1, 46] \Omega$$

$$[-1, 47] \Omega$$

$$[-1, 48] \Omega$$

$$[-1, 49] \Omega$$

$$[-1, 50] \Omega$$

$$[-1, 51] \Omega$$

$$[-1, 52] \Omega$$

$$[-1, 53] \Omega$$

$$[-1, 54] \Omega$$

$$[-1, 55] \Omega$$

$$[-1, 56] \Omega$$

$$[-1, 57] \Omega$$

$$[-1, 58] \Omega$$

$$[-1, 59] \Omega$$

$$[-1, 60] \Omega$$

$$[-1, 61] \Omega$$

$$[-1, 62] \Omega$$

$$[-1, 63] \Omega$$

$$[-1, 64] \Omega$$

$$[-1, 65] \Omega$$

$$[-1, 66] \Omega$$

$$[-1, 67] \Omega$$

$$[-1, 68] \Omega$$

$$[-1, 69] \Omega$$

$$[-1, 70] \Omega$$

$$[-1, 71] \Omega$$

$$[-1, 72] \Omega$$

$$[-1, 73] \Omega$$

$$[-1, 74] \Omega$$

$$[-1, 75] \Omega$$

$$[-1, 76] \Omega$$

$$[-1, 77] \Omega$$

$$[-1, 78] \Omega$$

$$[-1, 79] \Omega$$

$$[-1, 80] \Omega$$

$$[-1, 81] \Omega$$

$$[-1, 82] \Omega$$

$$[-1, 83] \Omega$$

$$[-1, 84] \Omega$$

$$[-1, 85] \Omega$$

$$[-1, 86] \Omega$$

$$[-1, 87] \Omega$$

$$[-1, 88] \Omega$$

$$[-1, 89] \Omega$$

$$[-1, 90] \Omega$$

$$[-1, 91] \Omega$$

$$[-1, 92] \Omega$$

$$[-1, 93] \Omega$$

$$[-1, 94] \Omega$$

$$[-1, 95] \Omega$$

$$[-1, 96] \Omega$$

$$[-1, 97] \Omega$$

$$[-1, 98] \Omega$$

$$[-1, 99] \Omega$$

$$[-1, 100] \Omega$$

$$[-1, 101] \Omega$$

$$[-1, 102] \Omega$$

$$[-1, 103] \Omega$$

$$[-1, 104] \Omega$$

$$[-1, 105] \Omega$$

$$[-1, 106] \Omega$$

$$[-1, 107] \Omega$$

$$[-1, 108] \Omega$$

$$[-1, 109] \Omega$$

$$[-1, 110] \Omega$$

$$[-1, 111] \Omega$$

$$[-1, 112] \Omega$$

$$[-1, 113] \Omega$$

$$[-1, 114] \Omega$$

$$[-1, 115] \Omega$$

$$[-1, 116] \Omega$$

$$[-1, 117] \Omega$$

$$[-1, 118] \Omega$$

$$[-1, 119] \Omega$$

$$[-1, 120] \Omega$$

$$[-1, 121] \Omega$$

$$[-1, 122] \Omega$$

$$[-1, 123] \Omega$$

$$[-1, 124] \Omega$$

$$[-1, 125] \Omega$$

$$[-1, 126] \Omega$$

$$[-1, 127] \Omega$$

$$[-1, 128] \Omega$$

$$[-1, 129] \Omega$$

$$[-1, 130] \Omega$$

$$[-1, 131] \Omega$$

$$[-1, 132] \Omega$$

$$[-1, 133] \Omega$$

$$[-1, 134] \Omega$$

$$[-1, 135] \Omega$$

$$[-1, 136] \Omega$$

$$[-1, 137] \Omega$$

$$[-1, 138] \Omega$$

$$[-1, 139] \Omega$$

$$[-1, 140] \Omega$$

$$[-1, 141] \Omega$$

$$[-1, 142] \Omega$$

$$[-1, 143] \Omega$$

$$[-1, 144] \Omega$$

$$[-1, 145] \Omega$$

$$[-1, 146] \Omega$$

$$[-1, 147] \Omega$$

$$[-1, 148] \Omega$$

$$[-1, 149] \Omega$$

$$[-1, 150] \Omega$$

$$[-1, 151] \Omega$$

$$[-1, 152] \Omega$$

$$[-1, 153] \Omega$$

$$[-1, 154] \Omega$$

$$[-1, 155] \Omega$$

$$[-1, 156] \Omega$$

$$[-1, 157] \Omega$$

$$[-1, 158] \Omega$$

$$[-1, 159] \Omega$$

$$[-1, 160] \Omega$$

$$[-1, 161] \Omega$$

$$[-1, 162] \Omega$$

$$[-1, 163] \Omega$$

$$[-1, 164] \Omega$$

$$[-1, 165] \Omega$$

$$[-1, 166] \Omega$$

$$[-1, 167] \Omega$$

$$[-1, 168] \Omega$$

$$[-1, 169] \Omega$$

$$[-1, 170] \Omega$$

$$[-1, 171] \Omega$$

$$[-1, 172] \Omega$$

$$[-1, 173] \Omega$$

$$[-1, 174] \Omega$$

$$[-1, 175] \Omega$$

$$[-1, 176] \Omega$$

$$[-1, 177] \Omega$$

$$[-1, 178] \Omega$$

$$[-1, 179] \Omega$$

$$[-1, 180] \Omega$$

$$[-1, 181] \Omega$$

$$[-1, 182] \Omega$$

$$[-1, 183] \Omega$$

$$[-1, 184] \Omega$$

$$[-1, 185] \Omega$$

$$[-1, 186] \Omega$$

$$[-1, 187] \Omega$$

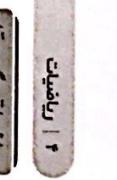
$$[-1, 188] \Omega$$

$$[-1, 189] \Omega$$

$$[-1, 190] \Omega$$

$$[-1, 191] \Omega$$

<math display="block



۱۱۰- قدری باشد، حاصل ضرب درایهای قطر اصلی ماتریس A^* کدام است؟

$$A^* = \begin{bmatrix} a & a+ib & -c \\ c & a+b & 0 \\ 0 & 0 & a-b \end{bmatrix}$$

۱۱۱

۱۱۲- مقدار دارایه ای ماتریس A^* کدام است؟

$$\begin{bmatrix} 1 & 2 & 2 \\ 2 & 1 & 2 \\ 2 & 2 & 1 \end{bmatrix}$$

۱۱۳

۱۱۴- مجموع درایه‌های ماتریس A^* کدام است؟

$$A^* = \begin{bmatrix} -1 & -1 & -1 \\ -1 & -2 & -2 \\ -1 & -2 & -2 \end{bmatrix}$$

۱۱۵

۱۱۶- در کلیه دوایزهای درجه ۱ دو ایس با استثنیت درجه بیشتر دوایزهای دو جمله دارد؟

$$\begin{bmatrix} 1 & 2 & 3 \\ 2 & 3 & 1 \end{bmatrix}$$

۱۱۷

۱۱۸- در کلیه از مرتبه ۱۰ تا مرتبه ۱۳ درجه مطلق به عددی است؟

$$\begin{bmatrix} 1 & 2 & 3 \\ 2 & 3 & 1 \end{bmatrix}$$

۱۱۹

۱۲۰- مقدار x از شرایط $\sin rx = \sin sx$ برای کدام گزینه می‌تواند بعده باشد؟

$$A(x) < 0$$

۱۲۱

۱۲۲- در کلیه ۶ درجات روش یک گرفتار چند راس منفرد می‌توان داشت؟

$$\begin{bmatrix} 1 & 2 & 3 \\ 2 & 3 & 1 \end{bmatrix}$$

۱۲۳

۱۲۴- درایه ای دارایه ای ماتریس A کدام است؟

$$\begin{bmatrix} 1 & 2 & 2 \\ 2 & 1 & 2 \\ 2 & 2 & 1 \end{bmatrix}$$

۱۲۵

۱۲۶- درایه ای دارایه ای ماتریس A کدام است؟

$$\begin{bmatrix} 1 & 2 & 3 \\ 2 & 3 & 1 \end{bmatrix}$$

۱۲۷

۱۲۸- اگر A در میان ماتریس‌های A_1, A_2, \dots, A_n باشد، مقدار $\frac{1}{n} \sum_{i=1}^n |A_i|$ کدام است؟

$$A = \begin{bmatrix} A_1 & & \\ & \ddots & \\ & & A_n \end{bmatrix}$$

۱۲۹

۱۳۰- درایه ای دارایه ای ماتریس A کدام است؟

$$\begin{bmatrix} 1 & 2 & 3 \\ 2 & 3 & 1 \end{bmatrix}$$

۱۳۱

۱۳۲- دستگاه معادلات خالی از جواب مخصوص به فرد دارد؟

$$\begin{cases} ax + y = 1 \\ x + ay = 1 \end{cases}$$

۱۳۳

۱۳۴- دستگاه معادلات خالی از جواب مخصوص به فرد دارد؟

$$\begin{cases} ax + y = 1 \\ x + ay = 1 \end{cases}$$

۱۳۵

محل انجام محاسبات

۷۶۱

۷۶۲

۷۶۳

۷۶۴

۷۶۵

۷۶۶

۷۶۷

۷۶۸

۷۶۹

۷۷۰

۷۷۱

۷۷۲

۷۷۳

۷۷۴

۷۷۵

۷۷۶

۷۷۷

۷۷۸

۷۷۹

۷۷۱۰

۷۷۱۱

۷۷۱۲

۷۷۱۳

۷۷۱۴

۷۷۱۵

۷۷۱۶

۷۷۱۷

۷۷۱۸

۷۷۱۹

۷۷۲۰

۷۷۲۱

۷۷۲۲

۷۷۲۳

۷۷۲۴

۷۷۲۵

۷۷۲۶

۷۷۲۷

۷۷۲۸

۷۷۲۹

۷۷۳۰

۷۷۳۱

۷۷۳۲

۷۷۳۳

۷۷۳۴

۷۷۳۵

۷۷۳۶

۷۷۳۷

۷۷۳۸

۷۷۳۹

۷۷۴۰

۷۷۴۱

۷۷۴۲

۷۷۴۳

۷۷۴۴

۷۷۴۵

۷۷۴۶

۷۷۴۷

۷۷۴۸

۷۷۴۹

۷۷۴۱۰

۷۷۴۱۱

۷۷۴۱۲

۷۷۴۱۳

۷۷۴۱۴

۷۷۴۱۵

۷۷۴۱۶

۷۷۴۱۷

۷۷۴۱۸

۷۷۴۱۹

۷۷۴۲۰

۷۷۴۲۱

۷۷۴۲۲

۷۷۴۲۳

۷۷۴۲۴

۷۷۴۲۵

۷۷۴۲۶

۷۷۴۲۷

۷۷۴۲۸

۷۷۴۲۹

۷۷۴۳۰

۷۷۴۳۱

۷۷۴۳۲

۷۷۴۳۳

۷۷۴۳۴

۷۷۴۳۵

۷۷۴۳۶

۷۷۴۳۷

۷۷۴۳۸

۷۷۴۳۹

۷۷۴۴۰

۷۷۴۴۱

۷۷۴۴۲

۷۷۴۴۳

۷۷۴۴۴

۷۷۴۴۵

۷۷۴۴۶

۷۷۴۴۷

۷۷۴۴۸

۷۷۴۴۹

۷۷۴۴۱۰

۷۷۴۴۱۱

۷۷۴۴۱۲

۷۷۴۴۱۳

۷۷۴۴۱۴

۷۷۴۴۱۵

۷۷۴۴۱۶

۷۷۴۴۱۷

۷۷۴۴۱۸

۷۷۴۴۱۹

۷۷۴۴۲۰

۷۷۴۴۲۱

۷۷۴۴۲۲

۷۷۴۴۲۳

۷۷۴۴۲۴

۷۷۴۴۲۵

۷۷۴۴۲۶

۷۷۴۴۲۷

۷۷۴۴۲۸

۷۷۴۴۲۹

۷۷۴۴۳۰

۷۷۴۴۳۱

۷۷۴۴۳۲

۷۷۴۴۳۳

۷۷۴۴۳۴

۷۷۴۴۳۵

۷۷۴۴۳۶

۷۷۴۴۳۷

۷۷۴۴۳۸

۷۷۴۴۳۹

۷۷۴۴۴۰

۷۷۴۴۴۱

۷۷۴۴۴۲

۷۷۴۴۴۳

۷۷۴۴۴۴

۷۷۴۴۴۵

۷۷۴۴۴۶

۷۷۴۴۴۷

۷۷۴۴۴۸

۷۷۴۴۴۹

۷۷۴۴۴۱۰

۷۷۴۴۴۱۱

۷۷۴۴۴۱۲

۷۷۴۴۴۱۳

۷۷۴۴۴۱۴

۷۷۴۴۴۱۵

۷۷۴۴۴۱۶

۷۷۴۴۴۱۷

۷۷۴۴۴۱۸

۷۷۴۴۴۱۹

۷۷۴۴۴۲۰

۷۷۴۴۴۲۱

۷۷۴۴۴۲۲

۷۷۴۴۴۲۳

۷۷۴۴۴۲۴

۷۷۴۴۴۲۵

۷۷۴۴۴۲۶

۷۷۴۴۴۲۷

۷۷۴۴۴۲۸

۷۷۴۴۴۲۹

۷۷۴۴۴۳۰

۷۷۴۴۴۳۱

۷۷۴۴۴۳۲

۷۷۴۴۴۳۳

۷۷۴۴۴۳۴

۷۷۴۴۴۳۵

۷۷۴۴۴۳۶

۷۷۴۴۴۳۷

۷۷۴۴۴۳۸

۷۷۴۴۴۳۹

۷۷۴۴۴۴۰

۷۷۴۴۴۴۱

۷۷۴۴۴۴۲

۷۷۴۴۴۴۳

۷۷۴۴۴۴۴

۷۷۴۴۴۴۵

۷۷۴۴۴۴۶

۷۷۴۴۴۴۷

۷۷۴۴۴۴۸

۷۷۴۴۴۴۹

۷۷۴۴۴۴۱۰

۷۷۴۴۴۴۱۱

۷۷۴۴۴۴۱۲

۷۷۴۴۴۴۱۳

۷۷۴۴۴۴۱۴



۲۰۴- چه تعداد از عبارت‌های زیر در ارتباط با تهیه حلبی به کمک برقکافت درست است؟

- الکتروولیت باید یک نمک محلول شامل یون‌های آهن (II) باشد.
- معادله نیمه واکنش اکسایش به صورت $\text{Sn}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Sn}(\text{s})$ است.
- تیغه‌ای از فلز قلع باید به قطب مثبت باتری متصل باشد.
- ورقه آهنی باید به قطب منفی باتری وصل شود تا اتم‌های Fe کاهش یابند.

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۴ (۴)

۲۰۵- اگر در سلول‌های گالوانی «روی - نقره» و «آهن - طلا»، شمار الکترون‌های مبادله شده یکسان باشد، نسبت کاهش جرم آند (برحسب گرم) در سلول گالوانی «روی - نقره» به افزایش جرم کاتد (برحسب گرم) در سلول گالوانی «آهن - طلا» کدام است؟ (کاتيون فلز طلا را به

صورت Au^{3+} در نظر بگیرید و $\text{Zn} = 65$, $\text{Ag} = 108$, $\text{Au} = 197$, $\text{Fe} = 56$: g.mol^{-1}

۰/۴۹ (۴)

۰/۲۲ (۳)

۱/۶۴ (۲)

۳/۸۵ (۱)

پرس کریزها

۲۹ با توجه به سیل من زیرکردن معنی به «عفیت» فرم

۳۰ ترجمه کریزها.

۳۱

۳۲ ترجمه کلمات معنی: شاهد دیدند امکشته شکسته.

۳۳ انتهاهات بارسایر کریزها.

۳۴ انتهاهات بارسایر کریزها.

۳۵

۳۶

۳۷

۳۸

۳۹

۴۰

۴۱

۴۲

۴۳

۴۴

۴۵

۴۶

۴۷

۴۸

۴۹

۵۰

۵۱

۵۲

۵۳

۵۴

۵۵

۵۶

۵۷

۵۸

۵۹

۶۰

۶۱

۶۲

۶۳

۶۴

۶۵

۶۶

۶۷

۶۸

۶۹

۷۰

۷۱

۷۲

۷۳

۷۴

۷۵

۷۶

۷۷

۷۸

۷۹

۸۰

۸۱

۸۲

۸۳

۸۴

۸۵

۸۶

۸۷

۸۸

۸۹

۹۰

۹۱

۹۲

۹۳

۹۴

۹۵

۹۶

۹۷

۹۸

۹۹

۱۰۰

۱۰۱

۱۰۲

۱۰۳

۱۰۴

۱۰۵

۱۰۶

۱۰۷

۱۰۸

۱۰۹

۱۱۰

۱۱۱

۱۱۲

۱۱۳

۱۱۴

۱۱۵

۱۱۶

۱۱۷

۱۱۸

۱۱۹

۱۲۰

۱۲۱

۱۲۲

۱۲۳

۱۲۴

۱۲۵

۱۲۶

۱۲۷

۱۲۸

۱۲۹

۱۳۰

۱۳۱

۱۳۲

۱۳۳

۱۳۴

۱۳۵

۱۳۶

۱۳۷

۱۳۸

۱۳۹

۱۴۰

۱۴۱

۱۴۲

۱۴۳

۱۴۴

۱۴۵

۱۴۶

۱۴۷

۱۴۸

۱۴۹

۱۵۰

۱۵۱

۱۵۲

۱۵۳

۱۵۴

۱۵۵

۱۵۶

۱۵۷

۱۵۸

۱۵۹

۱۶۰

۱۶۱

۱۶۲

۱۶۳

۱۶۴

۱۶۵

۱۶۶

۱۶۷

۱۶۸

۱۶۹

۱۷۰

۱۷۱

۱۷۲

۱۷۳

۱۷۴

۱۷۵

۱۷۶

۱۷۷

۱۷۸

۱۷۹

۱۸۰

۱۸۱

۱۸۲

۱۸۳

۱۸۴

۱۸۵

۱۸۶

۱۸۷

۱۸۸

۱۸۹

۱۹۰

۱۹۱

۱۹۲

۱۹۳

۱۹۴

۱۹۵

۱۹۶

۱۹۷

۱۹۸

۱۹۹

۲۰۰

۲۰۱

۲۰۲

۲۰۳

۲۰۴

۲۰۵

۲۰۶

۲۰۷

۲۰۸

۲۰۹

۲۱۰

۲۱۱

۲۱۲

۲۱۳

۲۱۴

۲۱۵

۲۱۶

۲۱۷

۲۱۸

۲۱۹

۲۲۰

۲۲۱

۲۲۲

۲۲۳

۲۲۴

۲۲۵

۲۲۶

۲۲۷

۲۲۸

۲۲۹

۲۳۰

۲۳۱

۲۳۲

۲۳۳

۲۳۴

۲۳۵

۲۳۶

۲۳۷

۲۳۸

۲۳۹

۲۴۰

۲۴۱

۲۴۲

۲۴۳

۲۴۴

۲۴۵

۲۴۶

۲۴۷

۲۴۸

۲۴۹

۲۵۰

۲۵۱

۲۵۲

۲۵۳

۲۵۴

۲۵۵

۲۵۶

۲۵۷

۲۵۸

۲۵۹

۲۶۰

۲۶۱

۲۶۲

۲۶۳

۲۶۴

۲۶۵

۲۶۶

۲۶۷

۲۶۸

۲۶۹

۲۷۰

۲۷۱

۲۷۲

۲۷۳

۲۷۴

۲۷۵

۲۷۶

۲۷۷

۲۷۸

۲۷۹

۲۸۰

۲۸۱

۲۸۲

۲۸۳

۲۸۴

۲۸۵

۲۸۶

۲۸۷

۲۸۸

۲۸۹

۲۹۰

۲۹۱

۲۹۲

۲۹۳

۲۹۴

۲۹۵

۲۹۶

۲۹۷

۲۹۸

۲۹۹

۳۰۰

۳۰۱

۳۰۲

۳۰۳

۳۰۴

۳۰۵

۳۰۶

۳۰۷

۳۰۸

۳۰۹

۳۱۰

۳۱۱

۳۱۲

۳۱۳

۳۱۴

۳۱۵

۳۱۶

۳۱۷

۳۱۸

۳۱۹

۳۲۰

۳۲۱

۳۲۲

۳۲۳

۳۲۴

۳۲۵

۳۲۶

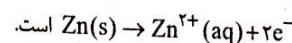
۳



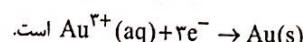
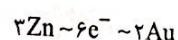
۲۰۴ عبارت‌های دوم و سوم درست هستند.

بررسی عبارت‌های نادرست:

- الکتروولیت باید یک نمک محلول شامل یون‌های قلع (II) باشد.
- هر چند ورقه آهنی در نقش کاتد ظاهر می‌شود، اما اتم‌های Fe^{2+} کاهش نمی‌یابند، بلکه یون‌های قلع (II) در سطح آن، کاهیده می‌شوند.
- در سلول گالوانی «روی - نقره»، نیم واکنش آندی به صورت



- در سلول گالوانی «آهن - طلا» نیم واکنش کاتدی به صورت

اگر ضرایب e^- را در دو نیم واکنش یکسان کنیم، می‌توان تناسب زیر را نتیجه گرفت:

$$\frac{\text{کاهش جرم آند در سلول روی-نقره}}{\text{افزایش جرم کاتد در سلول آهن-طلا}} = \frac{3\text{Zn}}{2\text{Au}} = \frac{3 \times 65}{2 \times 197} \approx 0.49$$