

|                                                                                                                                                        |  |                      |  |                                                                  |  |                         |  |
|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--|----------------------|--|------------------------------------------------------------------|--|-------------------------|--|
| راهنمای نمره‌گذاری آزمون نهایی درس: شیمی ۳                                                                                                             |  | پایه: دوازدهم        |  | رشته: ریاضی و فیزیک - علوم تجربی                                 |  | تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۳/۲۲ |  |
| تعداد صفحه: ۴                                                                                                                                          |  | مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه |  | ساعت شروع: ۷:۳۰ به وقت تهران                                     |  |                         |  |
| دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، ایثارگران، داوطلبان آزاد و متقاضیان ایجاد و یا ترمیم سابقه تحصیلی ( داخل و خارج از کشور) - خرداد ۱۴۰۴ |  |                      |  | مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش<br>Azmoon.medu.ir |  |                         |  |
| ردیف                                                                                                                                                   |  | راهنمای نمره‌گذاری   |  |                                                                  |  |                         |  |
| نمره                                                                                                                                                   |  |                      |  |                                                                  |  |                         |  |

|      |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                              |  |
|------|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--|
| ۱/۵  | <p>۱ (آ) سوسپانسیون (۰/۲۵) ص ۳۲</p> <p>(ب) نسبی (۰/۲۵) ص ۴۷</p> <p>(پ) سفید (۰/۲۵) ص ۸۵</p> <p>(ت) <math>\text{CH}_3\text{OH}</math> (۰/۲۵) ص ۱۲۰</p> <p>(ث) پلی استر (۰/۲۵) ص ۹</p> <p>(ج) پایدار (۰/۲۵) ص ۷</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                            |  |
| ۲    | <p>(آ) درست (۰/۲۵) ص ۹</p> <p>(ب) نادرست (۰/۲۵) - به شمار معدودی (بخشی یا تعدادی) از واکنش ها سرعت می بخشد. (۰/۲۵) ص ۱۰۱</p> <p>(پ) درست (۰/۲۵) ص ۵۱</p> <p>(ت) نادرست (۰/۲۵) - در قطب منفی انجام می شود.</p> <p>✓ (یا در قطب مثبت <math>2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{e}^-</math> انجام می شود.) (۰/۲۵) ص ۵۶</p> <p>(ث) نادرست (۰/۲۵) - جامد دیرگداز است.</p> <p>✓ (یا ساختار مربوط به جامد کووالانسی است.) (۰/۲۵) ص ۷۰</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                 |  |
| ۰/۷۵ | <p>۳ (آ) زنجیر هیدروکربنی (۰/۲۵)</p> <p>(ب) ۲ (۰/۲۵)</p> <p>(پ) گروه <math>\text{COO}^-</math> (۰/۲۵) ص ۸</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                |  |
| ۱    | <p>۴ (آ) <math>\text{CH}_3\text{COOH}</math> (۰/۲۵) - غلظت یون هیدرونیوم بیشتر از <math>10^{-7}</math> است پس ترکیب یک اسید است (۰/۲۵) اما غلظت یون هیدرونیوم از غلظت اولیه اسید کمتر بوده و اسید ضعیف است. (۰/۲۵)</p> <p>✓ (یا ترکیب یک اسید ضعیف است (۰/۲۵) <math>\Rightarrow 10^{-4} &lt; 10^{-7} \Rightarrow [\text{H}^+] = 10^{-4}</math>)</p> <p>✓ اگر با محاسبه نیز پاسخ درست نوشته شده باشد، نمره تعلق می گیرد.</p> <p>✓ (یا غلظت یون هیدرونیوم بیشتر از <math>10^{-7}</math> است پس ترکیب یک اسید است (۰/۲۵) و چون ماده به صورت یون-مولکولی حل شده پس یک اسید ضعیف است. (۰/۲۵))</p> <p>✓ (یا غلظت یون هیدرونیوم بیشتر از <math>10^{-7}</math> است پس ترکیب یک اسید است (۰/۲۵) و چون بخشی از ماده A به صورت یونی و بخشی به صورت مولکولی حل شده پس یک اسید ضعیف است. (۰/۲۵))</p> <p>(ب) <math>\text{NaOH}</math> (۰/۲۵) ص ۲۸ و ۲۹</p> |  |
| ۲    | <p>۵ راه حل اول: ص ۳۱</p> $\text{pH} = 3/7 \rightarrow [\text{H}^+] = 10^{-\text{pH}} = 10^{-3/7} = 2 \times 10^{-4}$ <p>(۰/۲۵) (۰/۲۵)</p> $\alpha = \frac{2/5}{100} = \frac{[\text{H}^+]}{[\text{HX}]} = \frac{2 \times 10^{-4}}{[\text{HX}]} \Rightarrow [\text{HX}] = 8 \times 10^{-3}$ <p>(۰/۲۵) (۰/۲۵)</p> $2\text{L HX} \times \frac{8 \times 10^{-3} \text{ mol HX}}{1\text{L HX}} \times \frac{1 \text{ mol NaOH}}{1 \text{ mol HX}} \times \frac{40 \text{ g NaOH}}{1 \text{ mol NaOH}} = 0/64 \text{ g NaOH}$ <p>(۰/۲۵) (۰/۲۵) (۰/۲۵) (۰/۲۵)</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                   |  |
|      | صفحه ۱ از ۴                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                  |  |

|                                                                                                                                                       |  |                      |  |                                                                  |  |                         |  |
|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--|----------------------|--|------------------------------------------------------------------|--|-------------------------|--|
| راهنمای نمره‌گذاری آزمون نهایی درس: شیمی ۳                                                                                                            |  | پایه: دوازدهم        |  | رشته: ریاضی و فیزیک – علوم تجربی                                 |  | تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۳/۲۲ |  |
| تعداد صفحه: ۴                                                                                                                                         |  | مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه |  | ساعت شروع: ۷:۳۰ به وقت تهران                                     |  |                         |  |
| دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، اینترگران، داوطلبان آزاد و متقاضیان ایجاد و یا ترمیم سابقه تحصیلی (داخل و خارج از کشور) – خرداد ۱۴۰۴ |  |                      |  | مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش<br>Azmoon.medu.ir |  |                         |  |
| ردیف                                                                                                                                                  |  | راهنمای نمره‌گذاری   |  |                                                                  |  |                         |  |
| نمره                                                                                                                                                  |  |                      |  |                                                                  |  |                         |  |

|     |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    |   |
|-----|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---|
|     | <p>راه حل دوم:</p> $pH = 3/7 \rightarrow [H^+] = 10^{-pH} = 10^{-3/7} = 2 \times 10^{-4}$ $\alpha = \frac{2/5}{100} = \frac{[H^+]}{[HX]} = \frac{2 \times 10^{-4}}{[HX]} \Rightarrow [HX] = 8 \times 10^{-3}$ $[HX] = 8 \times 10^{-3} = \frac{\text{mol HX}}{2L} \Rightarrow \text{mol HX} = 16 \times 10^{-3} \quad (0/25)$ $16 \times 10^{-3} \times \frac{1 \text{ mol NaOH}}{1 \text{ mol HX}} \times \frac{40 \text{ g NaOH}}{1 \text{ mol NaOH}} = 0/64 \text{ g NaOH} \quad (0/25)$                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                        |   |
| ۱   | <p>آ) D &gt; A &gt; B (۰/۵) ص ۷۵ و ۷۶</p> <p>اگر تنها به یک مورد به درستی اشاره شده باشد، ۰/۲۵ نمره تعلق می گیرد.</p> <p>ب) مولکول (۱) (۰/۲۵) - به دلیل توزیع نامتقارن بار الکتریکی پیرامون اتم مرکزی، این مولکول در میدان الکتریکی جهت گیری می کند و گشتاور دوقطبی آن بزرگتر از صفر است. (۰/۲۵) ص ۷۶</p> <p>✓ (یا تراکم بار الکتریکی پیرامون اتم مرکزی نامتقارن است (یکنواخت نیست) (۰/۲۵)</p> <p>توجه: پاسخ سوال با توجه به عدم تقارن در شکل است بنابراین فقط اشاره به جهت گیری در میدان الکتریکی یا داشتن گشتاور دوقطبی بزرگتر از صفر، نمره ندارد.</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                           | ۶ |
| ۱/۵ | <p>آ) Mg یا منیزیم (۰/۲۵) - <math>E^\circ</math> منیزیم منفی تر یا کمتر از <math>E^\circ</math> آهن است. (۰/۲۵) ص ۵۸</p> <p>✓ (یا <math>E^\circ</math> منیزیم منفی تر یا کمتر از <math>E^\circ</math> آهن است. پس منیزیم به جای آهن اکسید می شود اما <math>E^\circ</math> نقره مثبت تر یا بیشتر از <math>E^\circ</math> آهن است. و آهن به جای نقره خورده می شود.)</p> <p>✓ (یا قدرت کاهندگی Mg نسبت به Fe بیشتر است.)</p> <p>✓ (یا Mg نسبت به Fe کاهنده تر است.)</p> <p>ب) افزایش می یابد (۰/۲۵) زیرا اختلاف <math>E^\circ</math> آهن و اکسیژن بیشتر می شود. (۰/۲۵) ص ۵۷</p> <p>✓ (یا در آب اسیدی <math>E^\circ</math> اکسیژن بزرگتر و قدرت اکسندگی اکسیژن بیشتر می شود در نتیجه باعث افزایش اکسایش خوردگی آهن می شود.)</p> <p>پ) زیرا آلومینیم فلزی فعال است که به سرعت در هوا اکسید می شود و با تشکیل لایه چسبنده و متراکم <math>Al_2O_3</math> از ادامه اکسایش جلوگیری می کند به طوری که لایه های زیرین برای مدتی طولانی دست نخورده باقی می ماند و استحکام خود را حفظ می کند. (۰/۵) ص ۶۱</p> <p>✓ (یا <math>Al_2O_3</math> تشکیل شده به صورت یک لایه چسبنده و متراکم بر روی سطح آلومینیم را می پوشاند و مانع ادامه اکسایش آلومینیم می شود.)</p> | ۷ |
|     | صفحه ۲ از ۴                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                        |   |

|                                                                                                                                                       |                                                |                                  |                         |
|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------|----------------------------------|-------------------------|
| راهنمای نمره گذاری آزمون نهایی درس: شیمی ۳                                                                                                            | پایه: دوازدهم                                  | رشته: ریاضی و فیزیک - علوم تجربی | تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۳/۲۲ |
| تعداد صفحه: ۴                                                                                                                                         | مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه                           | ساعت شروع: ۷:۳۰ به وقت تهران     |                         |
| دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، اینترگران، داوطلبان آزاد و متقاضیان ایجاد و یا ترمیم سابقه تحصیلی (داخل و خارج از کشور) - خرداد ۱۴۰۴ | مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش | Azmoon.medu.ir                   |                         |
| ردیف                                                                                                                                                  | راهنمای نمره گذاری                             | نمره                             |                         |

|    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                        |      |
|----|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------|
| ۸  | <p>آ) (۰/۲۵) <math>pm \ 183/48 = \text{شعاع} \Rightarrow (0/25) \frac{2}{\text{شعاع}} = 1/09 \times 10^{-2}</math> ص ۸۰ و ۸۱</p> <p>(عدد ۱۸۳/۵ یا ۱۸۳ یا ۱۸۴ نیز مورد قبول است.)</p> <p>ب) <math>K^+</math> یا یون پتاسیم (۰/۲۵) - زیرا بار آن از بار یون منیزیم کمتر و چگالی بار آن نیز کمتر است (۰/۲۵) پس آنتالپی فروپاشی <math>K_2O</math> و نقطه ذوب آن از <math>MgO</math> کمتر است. همچنین شعاع آن از شعاع یون سدیم بیشتر است و چگالی بار بیشتری دارد. (۰/۲۵) پس آنتالپی فروپاشی <math>K_2O</math> و نقطه ذوب آن از <math>Na_2O</math> کمتر است.</p> <p>✓ (یا زیرا بار آن از بار یون منیزیم کمتر است (۰/۲۵) و شعاع آن از شعاع یون سدیم بیشتر است. (۰/۲۵))</p> <p>✓ (یا هرچه بار یون بیشتر (۰/۲۵) و شعاع آن کمتر باشد (۰/۲۵)، آنتالپی فروپاشی شبکه ترکیب آن بیشتر است و در نتیجه دمای ذوب آن بیشتر است.)</p> <p>✓ (یا هرچه بار یون کمتر (۰/۲۵) و شعاع آن بیشتر باشد (۰/۲۵)، آنتالپی فروپاشی شبکه ترکیب آن کمتر است و در نتیجه دمای ذوب آن کمتر است.)</p> <p>✓ (در صورتی که پاسخ زیر بدون مقایسه یون ها نوشته شود فقط (۰/۲۵) نمره داده شود):</p> <p>«چگالی بار با شعاع یون رابطه عکس و با بار یون رابطه مستقیم دارد.»</p> <p>پ) <math>pm \ 181 \ (0/25)</math></p> | ۱/۵  |
| ۹  | <p>آ) <math>-1 \ (0/25)</math> ص ۵۲ ب) کاهنده (۰/۲۵) ص ۴۰ پ) <math>2+ \ (0/25)</math> ص ۴۳</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                         | ۰/۷۵ |
| ۱۰ | <p>آ) محلول <math>HB \ (0/25)</math> ص ۱۵</p> <p>ب) ص ۲۲ و ۲۳</p> <p>راه حل اول:</p> $[H^+] = [A^-] = \frac{2 \times 0/3 \text{ mol}}{1L} = 0/6 \text{ molL}^{-1} \ (0/25), [HA] = \frac{3 \times 0/3 \text{ mol}}{1L} = 0/9 \text{ molL}^{-1} \ (0/25)$ $K_a = \frac{0/6 \times 0/6}{0/9} = 0/4 \ (0/25)$ <p>راه حل دوم:</p> $[H^+] = [A^-] \ (0/25), K_a = \frac{\left(\frac{2 \times 0/3 \text{ mol}}{1L}\right)^2 \ (0/25)}{\frac{3 \times 0/3 \text{ mol}}{1L} \ (0/25)} = 0/4 \ (0/25)$ <p>پ) <math>HA \ (0/25)</math> ص ۱۷</p> <p>ت) نمودار ۲ (۰/۲۵) ص ۲۷</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                   | ۱/۷۵ |
|    | صفحه ۳ از ۴                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                            |      |

|                                                                                                                                                       |                                                |                                  |                         |
|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------|----------------------------------|-------------------------|
| راهنمای نمره گذاری آزمون نهایی درس: شیمی ۳                                                                                                            | پایه: دوازدهم                                  | رشته: ریاضی و فیزیک - علوم تجربی | تاریخ آزمون: ۱۴۰۴/۰۳/۲۲ |
| تعداد صفحه: ۴                                                                                                                                         | مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه                           | ساعت شروع: ۷:۳۰ به وقت تهران     |                         |
| دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، اینترگران، داوطلبان آزاد و متقاضیان ایجاد و یا ترمیم سابقه تحصیلی (داخل و خارج از کشور) - خرداد ۱۴۰۴ | مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش | Azmoon.medu.ir                   |                         |
| ردیف                                                                                                                                                  | راهنمای نمره گذاری                             | نمره                             |                         |

|    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                   |      |
|----|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------|
| ۱۱ | <p>(آ) به سمت Y (۰/۲۵) ص ۴۵ و ۴۴ (ب) به سمت X (۰/۲۵) ص ۴۵ و ۴۴</p> <p>(پ) <math>25^{\circ}\text{C}</math> (۰/۲۵) - زیرا X نسبت به Z کاهنده قوی تری است در نتیجه Z نمی تواند <math>\text{X}^{2+}</math> را به صورت فلز آزاد کند و واکنش انجام نمی شود و دما تغییر نمی کند. (۰/۲۵) ص ۴۳</p> <p>✓ (یا زیرا طبق اطلاعات سوال، X در سری الکتروشیمیایی پایین تر از Z است در نتیجه Z نمی تواند <math>\text{X}^{2+}</math> را به صورت فلز آزاد کند و واکنش انجام نمی شود و دما تغییر نمی کند. (۰/۲۵))</p> <p>✓ (یا پتانسیل کاهش X نسبت به Z منفی تر است و واکنش انجام نمی شود. (۰/۲۵))</p> <p>✓ (یا بین فلز Z و کاتیون های <math>\text{X}^{2+}</math> واکنش انجام نمی شود. (۰/۲۵))</p> <p>(ت) کاهش می یابد (۰/۲۵) ص ۴۵ و ۴۴</p> <p>(ث) قطب منفی (۰/۲۵) - کاتیون های فلز Z (۰/۲۵) ص ۶۰</p> | ۱/۷۵ |
| ۱۲ | <p>(آ) <math>\text{Na}_2\text{O}</math> (یا سدیم اکسید) (۰/۲۵) ص ۸۹ (ب) الگوی ۲ (۰/۲۵) ص ۸۴ (پ) ماده B (۰/۲۵) ص ۷۸</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                            | ۰/۷۵ |
| ۱۳ | <p>(آ) ۵۰ ثانیه (۰/۲۵) - زیرا از این زمان به بعد، غلظت یا تعداد مولکول های موجود در ظرف ثابت مانده است (یا تغییر نکرده است) (۰/۲۵) ص ۱۲۳</p> <p>(ب) تغییر نمی کند (یا ثابت است) (۰/۲۵) - زیرا مجموع شمار مول های واکنش دهنده با فراورده برابر است. (۰/۲۵)</p> <p>✓ (یا شمار مول های گازی در دو سمت معادله برابر است. ص ۱۰۶</p> <p>(پ) الگوی ۲ (۰/۲۵) ص ۱۰۸</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    | ۱/۲۵ |
| ۱۴ | <p>(آ) ۱۸۱ کیلوژول (۰/۲۵) ص ۹۷ «نوشتن علامت منفی هدف سوال نیست (در صورت نوشتن ۱۸۱ - کیلوژول نمره تعلق می گیرد)»</p> <p>(ب) نمودار ۲ (۰/۲۵) ص ۹۸ تا ۱۰۰</p> <p>(پ) سرعت واکنش b بیشتر است. (یا سرعت واکنش b &lt; سرعت واکنش a) (۰/۲۵) - زیرا انرژی فعال سازی آن کمتر است. (۰/۲۵) ص ۹۸</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                          | ۱    |
| ۱۵ | <p>(آ) (۱) اتانول یا <math>\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}</math> یا <math>\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}</math> (۰/۲۵) ص ۱۱۴</p> <p>(۲) اتیلن گلیکول یا <math>\text{HOCH}_2\text{CH}_2\text{OH}</math> (۰/۲۵) ص ۱۱۸</p> <p>(به پاسخ های <math>\text{C}_2\text{H}_4(\text{OH})_2</math> و <math>\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2</math> نیز نمره تعلق می گیرد.)</p> <p>(۳) هیدروژن کلرید یا <math>\text{HCl(g)}</math> (۰/۲۵) ص ۱۱۴</p> <p>در صورت نوشتن فرمول ساختاری یا پیوند - خط نیز نمره تعلق می گیرد.</p> <p>(ب) پتاسیم پرمنگنات یا <math>\text{KMnO}_4</math> (۰/۲۵) ص ۱۱۷</p> <p>(پ) کلرواتان (۰/۲۵) - اتیل استات (۰/۲۵) ص ۱۱۴</p> <p>در صورت رسم ساختار صحیح کلرواتان و اتیل استات نیز نمره داده شود.</p>                                                                   | ۱/۵  |
|    | همکار گرامی؛ سلام، خدا قوت.                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                       |      |
|    | لطفاً به منظور جلوگیری از تضییع حق دانش آموزان، نهایت دقت را در تصحیح برگه ها و هماهنگی با راهنمای تصحیح داشته باشید.                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                             |      |
|    | موفق باشید                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                        |      |
|    | صفحه ۴ از ۴                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                       |      |