

<p>نام و نام خانوادگی: نام پدرو: شماره ردیف دانش آموز: نام آموزشگاه: دبیرستان دخترانه امام حسین (ع)</p>	<p>بسمه تعالی اداره کل آموزش و پرورش خراسان رضوی اداره آموزش و پرورش شهرستان نیشابور سوالات امتحان پایه دوازدهم متوسطه دوم درس: شیمی ۳ (نسخه ب)</p>	<p>ساعت شروع: ۸ صبح مدت امتحان: ۱۰۰ دقیقه تاریخ امتحان: ۹۹/۱۰/۰۸ تعداد سؤال:</p>
<p>نام و نام خانوادگی معلم: شهبان</p>	<p>نمبره با عدد و حروف:</p>	<p>تاریخ و امضاء</p>
<p>نام و نام خانوادگی تجدیدنظر کننده</p>	<p>نمبره با عدد و حروف:</p>	<p>تاریخ و امضاء</p>

۱- علت درستی یا نادرستی جمله های زیر را بنویسید .

الف) در واکنش های اکسایش و کاهش خود به خودی واکنش دهنده ها پایدارتر از فرآورده ها می باشد .

ب) محلول آمونیاک (NH_3) به دلیل نداشتن گروه OH دارای خاصیت بازی نیست .

۲- به پرسش های زیر پاسخ دهید .

الف) آیا اگر محلول الکترولیت گوناگون در مدارهای الکتریکی یکسانی قرار گیرند روشنایی یکسانی در لامپ ایجاد می کنند؟ چرا

ب) آیا برای زنگ زدن آهن وجود آب ضروری است؟

۳- فلز M نقره را از محلول نقره نیترات آزاد می کند اما برنمک های آهن (II) بی اثر است .

الف) سه فلز M و Ag و Fe را به ترتیب کاهش قدرت کاهندگی از بالا به پایین با ذکر دلیل مرتب کنید .

ب) کدام یک از کاتیون های M^{2+} و Ag^+ و Fe^{2+} اکسند قوی تری است .

