



وزارت آموزش و پرورش

اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران

مدیریت آموزش و پرورش منطقه ۱

دبیرستان پسرانه غیر دولتی عطارد علم

نیمسال اول - سال تحصیلی ۱۴۰۳-۱۴۰۴

نام و نام خانوادگی:

پایه: نهم

کلاس:

نام آزمون: شیمی

نام دبیر: آقای رحیمی

جمع نمره پایانی: ۳ نمره

تاریخ:

زمان: دقیقه

شماره صندلی:

۰/۲۵	۱- الف) در بین فلزات زیر واکنش پذیری کدام یک بیشتر است؟ <input type="checkbox"/> مس (۱) <input type="checkbox"/> آهن (۲) <input type="checkbox"/> طلا (۳) <input checked="" type="checkbox"/> منیزیم (۴)
۰/۲۵	ب) کدام عنصر زیر را به خمیر دندان می افزایند تا از پوسیدگی دندان جلوگیری شود؟ <input type="checkbox"/> کلر (۱) <input checked="" type="checkbox"/> فلئور (۲) <input type="checkbox"/> آهن (۳) <input type="checkbox"/> فسفر (۴)
۰/۱۵	۲- برای هر کدام از موارد زیر یک کاربرد بنویسید. الف) اسید سولفوریک ب) کلر <i>کود شیمیایی</i> <i>گنزدایی</i>
۰/۱۵	۳- کدام یک از عناصر روبرو با ^{11}Na ویژگی های مشترک دارد؟ (^{12}Mg ، ^3Li) <i>زیرا در یک گروه قرار گرفته اند</i>
۰/۲۵	۴- پاسخ کوتاه دهید. الف) کدام عنصر در تنظیم فعالیت های بدن نقش دارد؟ ب) کدام گاز از رسیدن پرتوهای پرانرژی فرابنفش جلوگیری می کند؟ <i>کلسیم</i> <i>اوزون</i>
۱	۵- با توجه به آرایش الکترونی اکسیژن (^{8}O)، و گوگرد (^{16}S) یک تشابه و یک تفاوت این دو عنصر را بنویسید. <i>ت: اکسیژن دو مدار و گوگرد ۳ مدار دارد.</i> <i>تشابه: هر دو در مدار آخر خود ۶ الکترون دارند.</i>
موفق و پیروز باشید	