



مهر آموزشگاه		مدیریت آموزش و پرورش آبادان دبیرستان غیردولتی پسرانه بهجت		
سال تحصیلی ۹۷ - ۹۸	پایه : دهم	رشته : ریاضی / تجربی	آزمون درس : شیمی ۱	
امتحان نوبت : دوم	مدت : ۱۱۰ دقیقه	ساعت شروع : ۹ صبح	تاریخ : ۱۳۹۷ / ۰۳ / ۰۹	روز : پنجشنبه
نام دبیر :	شماره کارت :	نام پدر :	نام و نام خانوادگی :	
ردیف	سوالات			
۱۰	ساختار لوویس گونه های زیر را رسم کنید. $S^{16}, O^8, N^7, F^9$ الف) $SO_4^{2-}$ ب) $NF_3$			
۱۱	زیر گزینه صحیح خط بکشید. الف) اکسیدهای فلزی را اکسیدهای (اسیدی - بازی) می نامند. ب) اتانول و روغن های گیاهی نمونه ای از سوختهای (سبز - فسیلی) هستند. ج) برای تبدیل $CO_2$ به مواد معدنی در مراکز صنعتی آن را با (منیزیم اکسید - سدیم اکسید) واکنش میدهند. د) فراوانترین یون موجود در دریا (یون کلرید - یون برمید) است.			
۱۲	برای تهیه ۲۰۰ میلی لیتر محلول ۰/۵ مول بر لیتر سولفوریک اسید به چند گرم از این اسید نیاز است ؟ $1 \text{ mol } H_2SO_4 = 98 \text{ g}$			
۱۳	نقطه جوش کدام یک بیشتر است ؟ با ذکر دلیل الف) $F_2$ یا $HCl$ ب) $NH_3$ یا $PH_3$			
۱۴	مراحل استخراج منیزیم را از آب دریا بنویسید.			

موفق باشید.