

	وقت آزمون : ۶۰ دقیقه	باسمه تعالی	سؤالات درس : علوم تجربی
	ساعت برگزاری: ۱۶		اداره آموزش و پرورش ناحیه ۴ مشهد
	تاریخ امتحان: ۱۴۰۰/۰۸/۱۵	دبیرستان پسرانه دو امام حسین (ع) - متوسطه اول	نام آموزگاه: پسرانه دو امام حسین (علیه السلام)
تعداد سؤال:	تعداد سؤال: ۲	تابستان ۱۴۰۰	پایه تحصیلی: هشتم دو و هشتم سه

پس از پاسخگویی از پاسخنامه خود عکس بگیرید و همراه با نام و نام خانوادگی، شماره کلاس به آی دی دبیر ارسال نمایید

۱۲- سال اول هر کدام نیم نمره

### ■ کامل کنید

۱- برای شناسایی گاز..... از اب اهن استفاده میشود

۲- مخلوط خاکشیر در اب یک..... میباشد

۳- وقتی که پی اچ ماده ای ۱۲/۵ باشد..... هست

۴- جدا کردن ذرات خون از خونابه را با دستگاه..... انجام میدهند

### ■ صحیح و غلط

۵- نوع اتم را از روی ذره الکترون مشخص میکنند ص □ غ □

۶- نماد شیمیایی بریلیم (Be) میباشد ص □ غ □

۷- ایجاد حباب در اب جوش یک تغییر فیزیکی است ص □ غ □

۸- جرم پرتون دوهزار بار بیشتر از نوترون است ص □ غ □

### ■ گزینه درست را انتخاب کنید

۹- در کدام واکنش CO ۲ تولید نمیشود؟

الف) سوختن گوگرد

ب) سوختن قند

ج) حل شدن قرص جوشان در اب

د) سوختن کاغذ

۱۰- بار الکتریکی اتم را چگونه مشخص می کنیم؟

الف) با پرتون

ب) با الکترون

ج) با الکترون و پرتون

د) با نوترون

۱۱- کدام یک میتواند نماد شیمیایی یک عنصر باشد؟

الف) A

ب) Ab

ج) B

د) هر سه مورد

۱۲- خاک باغچه در سوزاندن قند چه نقشی دارد؟

الف) فرآورده

ب) کاتالیزگر

ج) واکنش دهنده

د) هیچکدام

### ■ سوالات تشریحی

۱۳- فرق  $O$  و  $O_2$  را بنویسید (۱)

۱۴- ایزوتوپ های هیدروژن را بنویسید و بگویید کدام یک پرتوزا هست؟ چرا؟ (۱)

۱۵- ارایش الکترونی فلوتور و نئون را رسم کنید و تعداد الکترون های لایه های ان را مشخص کنید (۲)

۱۶- مفاهیم زیر را توضیح دهید (۵/۱)

تبلور

تقطیر جز ب جز

قابلیت انحلال

۱۷- اگر سیم برق بگیرد چگونه ان را خاموش میکنیم؟ (۱)

۱۸- دو ماده اسیدی و دو ماده قلیایی نام ببرید (۱)

۱۹- الومینیوم سه الکترون از دست میدهد، نماد شیمیایی ان را بنویسید و عدد اتمی آن ۱۳ و عدد جرمی آن ۲۷ است:

نوع یون، تعداد پرتون، تعداد نوترون،

تعداد الکترون ان را مشخص کنید (۵/۱)