



تاريخ آزمون: ۹۹/۱۰/۱۴ نام دبیر: آقای خاکسار کلاس: دهم ریاضی ۳ نام درس: شيمي \*امتحان بصورت مجازی می باشد و هر دانش آموز فقط تعداد محدودی از این سوالات را به صورت شفاهی پاسخ می دهد.

> ۱- انرژی زیرلایهها به کدام عدد کوانتومی (ها) بستگی دارد؟ ۲- یاسخ به کدام پرسش در قلمرو علم تجربی نمی گنجد؟ آ) یدیدههای طبیعی چرا و چگونه رخ میدهند؟ ب) هستی چگونه یدید آمده است؟ ب) جهان کنونی چگونه شکل گرفته است؟ ۳- دو فضاییمای «وویجر ۱ و ۲» چه مأموریتی به عهده داشتند؟ ۴- شناسنامه فیزیکی و شیمیایی یک سیاره حاوی چه نوع اطلاعاتی میباشد؟ ۵- سحابی حگونه به وجود آمد؟ ۶- عبارتهای درست و نادرست را مشخص کنید و علت نادرستی عبارت نادرست را بنویسید. آ) برخی از ترکیب های یونی مولکول هایی دوتایی هستند. ب) جرم مولى يک ماده برابر مجموع جرم مولى اتم هاى سازنده آن است. ب) در ساختار مولکول آب تمامی اتم های تشکیل دهنده آن به آرایش هشت تایی نمی رسند. ت) پیوند اشتراکی همانند پیوند یونی میان اتم های فلزی و نافلزی به وجود می آید. ث) گاز کلر خاصیت رنگسازی دارد و به صورت مولکول دو اتمی است. ج) ترکیب یونی دوتایی تنها از دو عنصر ساخته شده است. چ) از دست دادن یا گرفتن الکترون نشانهای از رفتار شیمیایی اتم است. ح) در یک ترکیب یونی مجموع بار کاتیونها و آنیونها مساوی است. ۷- مدل الکترون – نقطهای هر یک از مولکول های زیر را رسم کنید. الف CO<sub>T S</sub>STPICT

🔘 www.tizline.ir 🔘 tizline.ir

4°4° 474-446° 🖉 🖬 SWS 0000799187F

C +1-918+1++ 🕣 @tizline



## آکادمی آموزشی تیزلاین



www.tizline.irtizline.ir

ش کالس و آزمنون در سب اس

WWW.TIZLINE

4040 भूरम-भूभ७ 🖉 🕏

Cori-91808808 @tizline Passilestic Pitre