

نام دبیر: آقای

تاریخ امتحان:

رشته تحصیلی:

مدیریت آموزش و پرورش منطقه ۱۴

دبیرستان غیر دولتی پسرانه پیام غدیر

پایانی اول ۹۹-۹۸

پاسخ نامه درس:

ساعت شروع امتحان: صبح

ستاد

امتحانات



دبیرستان پیام غدیر



۱- آ: Au : ب: Fe : پ: Mn : ت: C

هر مورد ۲۵ نمره

۲- آ: با توجه به جدول تناوبی زیر با کاسی شعاع توانایی گرفتن ج اتم را بر حسب

ب: ی - ک - کلور - تلور - برم
هر مورد ۲۵ نمره

۳- [Ar] ۳d^۵ ۴s^۲ [Ar] ۳d^۳ ۴s^۲ ۴p^۳ ۴d^۳ ۴f^۳

۱۵

۱۵

تلوریزون رنی - سینه رنی
۲۵ نمره

۴- درست - دوسول ات با دوسول H_۲ به دوسول آمان تبدیل

۲۵ نمره

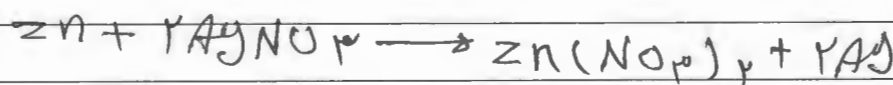
هر مورد ۲۵ نمره در پایان یک مدل H_۲ دوسول آمان در ظرف با هم

سیانید
۲۵ نمره
 $2 \times 22.4 = 44.8 \text{ L}$

ب: نادرست - به میزان تبدیل هر مورد ۲۵ نمره

۵- ۲: Zn > Cu > Ag

ب: واکنش پذیر با Zn از Ag بیشتر است



$$? \text{ g Cu} = 400 \text{ g Cu}_2\text{S} \times \frac{1000 \text{ g}}{1 \text{ kg}} \times \frac{16}{100} \times \frac{1 \text{ mol Cu}_2\text{S}}{154 \text{ g Cu}_2\text{S}} \times \frac{2 \text{ mol Cu}}{1 \text{ mol Cu}_2\text{S}} \times \frac{1 \text{ kg Cu}}{1000 \text{ g Cu}}$$

$$= 82.4 \text{ g Cu}$$

$$\% \text{زدی در درصد} = \frac{190}{273} \times 100 = 69.18\%$$

۷ - ۵،۲ - دی سیل میزان ۳ - سیل توان

۱ - پست ۳ - اتیل ۲ - سیل اورتان

۸ - درصد بیشترین و فوراگ بیشترین در آن بیشتر است

۹ - گریس ناقص با آب که قطعه است پاک نمی شود اما قطعه گریس در دو ناقص می کند

۱۰ - زیرا عدد ریسر CO و CO_2 آلکاید های NO_2 و SO_2 دارد

همچنین مقدار بیشتر CO و CO_2 در ازای گرم تولید می کنند

۹ - ۲، ۶ آرگون ۷، ۸ هیم الکس به شایع و لاندان

۱۰ - برابر زیرا در مقدار ذرات با هم برابرند

۱۱ - $C > A$ در برابر اما مقدار ذرات C بیشتر است

۱۲ - زیرا در برابر و می بین منب ها تغییر نمی کند یا از نظر گریس به عدد افرانیر مقدار ذرات افرانیر ها به

$$C = \frac{q}{m \Delta T} = \frac{43.98}{115 \times 23} = 1.65 \text{ J/g}^\circ C$$

$$9 \text{ g } C_{11}H_{25}OH = 2.5 \text{ mol } C_{11}H_{25}OH \times \frac{490 \text{ g } C_{11}H_{25}OH}{1 \text{ mol } C_{11}H_{25}OH} = 115 \text{ g}$$

$$900 \text{ g NaHCO}_3 \times \frac{44}{100 \text{ g NaHCO}_3} \times \frac{4}{100} \times \frac{1 \text{ mol NaHCO}_3}{84 \text{ g NaHCO}_3} \quad \text{جواب}$$

$$\times \frac{1 \text{ mol NaHCO}_3}{2 \text{ mol NaHCO}_3} \times \frac{165 \text{ g NaHCO}_3}{1 \text{ mol NaHCO}_3} = 11\%$$

$$\text{درصد} = \frac{\text{جرم}}{\text{تقر}} \times 100 \Rightarrow 70 = \frac{70}{100} \times 100 \quad \text{درصد}$$

$$a = 200 \text{ g Na}_2\text{CO}_3 \quad \text{تقریباً}$$

$$\begin{aligned} 9 \text{ g NaHCO}_3 &= 200 \text{ g Na}_2\text{CO}_3 \times \frac{1 \text{ mol}}{106 \text{ g}} \times \frac{2 \text{ mol NaHCO}_3}{1 \text{ mol}} \times \frac{84 \text{ g}}{1 \text{ mol}} \\ &= 149.2 \text{ g NaHCO}_3 \end{aligned}$$

$$\text{درصد} = \frac{149.2}{900} \times 100 = 16.5\%$$