

نام دبیر: آقای محمد کریمی
تاریخ امتحان:
رشته تحصیلی: ریاضی - فیزیک

مدیریت آموزش و پرورش منطقه ۱۴
دبیرستان غیر دولتی پسرانه پیام غدیر
پایانی اول ۱۴۰۱-۱۴۰۰
پاسخ نامه درس: ^{شیمی}

ساعت شروع امتحان: صبح



ج س ۱ ← الف) H_2 ب) تله‌سیم
ج) صفت نسبی خطی د) جازبه زمین
ه) افزایش ج) افزایش
ح) واندروالنس ز) سدیم فسفات
ط) بله ک) الکترولیت
ضغیف تراست

ج س ۲ ← الف) به تر شدن، خرد شدن و قه‌ر رخسین فلزها در اثر اکسایش، گوشت
ب) نسبی است که در ساختار خود از فلز کم‌کن و جسدین، اکسیدین را
ج) بیستون بعد از یک حل بوده را که در مقابل حل شدن در آب محقق حل می
د) در برای ثابت با افزایش فشار و انحلال پذیری گازها افزایش می‌یابد
ه) تراستی که مولکول های آ - با اتمال قشیا از محیط غلیظ ترین میزند

ج س ۳ ←
$$\bar{A} = \frac{(3 \times 20) + (1 \times 22)}{3 + 1} = \frac{82}{4} = 20.5$$

ج س ۴ ←
$$H \text{ اتم } = 4 \text{ mol } H_2O \times \frac{4 \times 10^2 \text{ مولکول } H_2O}{1 \text{ mol } H_2O} \times \frac{2 \text{ اتم } H}{1 \text{ مولکول } H_2O} = 48,14 \times 10^2$$

ج س ۵ ←
$$O \text{ اتم } = 98 \text{ gr } H_2SO_4 \times \frac{1 \text{ mol } H_2SO_4}{98 \text{ gr } H_2SO_4} \times \frac{4 \times 10^2 \text{ مولکول } H_2SO_4}{1 \text{ mol } H_2SO_4} \times \frac{4 \text{ اتم } O}{1 \text{ مولکول } H_2SO_4} = 24,16 \times 10^2$$

$$H_2SO_4 = (1 \times 2) + (32 \times 1) + (16 \times 4) = 98 \text{ gr/mol}$$

$$\frac{H \text{ اتم}}{O \text{ اتم}} = \frac{48,14 \times 10^2}{24,16 \times 10^2} = 2$$

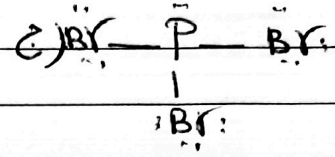
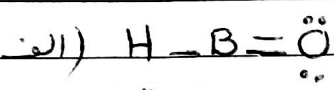
ج س ۵ ←
$$\begin{matrix} 2 & 2 & 4 & 2 & 4 & 1 \\ 1 & 1 & 2 & 2 & 2 & 1 \end{matrix} \begin{matrix} S \\ S \\ P \\ S \\ P \\ S \end{matrix} \begin{matrix} 1 \\ 1 \\ 2 \\ 2 \\ 2 \\ 1 \end{matrix} \begin{matrix} S \\ S \\ P \\ S \\ P \\ S \end{matrix}$$

 پیام شیمی ۸۷
 ۱۱ = کربن = ۴ - برنیت = ۱ = سد

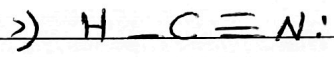
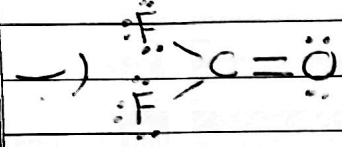
نام دبیر: آقای محمد کریمی
تاریخ امتحان:
رشته تحصیلی: ریاضی فیزیک

مدیریت آموزش و پرورش منطقه ۱۴
دبیرستان غیر دولتی پسرانه پیام غدیر
پایانی اول ۱۴۰۱-۱۴۰۰
پاسخ نامه درس:

ساعت شروع امتحان: صبح



← ج ۳



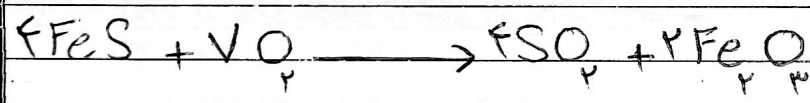
کربن (۴) اکسیژن (۲) فلورین (۷) کلرین (۷) نیترن (۵)

استفاده از جدول ۱) هلیوم

← ج ۳

۲) ساعت لایه ۱

کسیل فلورین ۲)



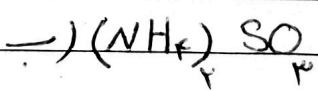
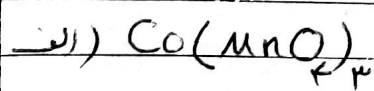
← ج ۳

الف) $26 \text{ g } O_2 = 32 \text{ g } Fe_2O_3 \times \frac{1 \text{ mol } Fe_2O_3}{159.7 \text{ g } Fe_2O_3} \times \frac{7 \text{ mol } O_2}{2 \text{ mol } Fe_2O_3} \times \frac{32 \text{ g } O_2}{1 \text{ mol } O_2} = 18.9 \text{ g}$

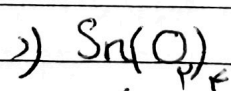
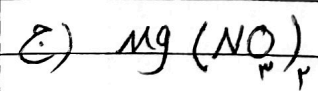
$Fe_2O_3 = (2 \times 56) + (3 \times 16) = 159.7 \text{ g/mol}$

ب) $2 \text{ mol } SO_2 = 44 \text{ g } FeS \times \frac{1 \text{ mol } FeS}{88 \text{ g } FeS} \times \frac{7 \text{ mol } SO_2}{4 \text{ mol } FeS} = 11 \text{ mol } O_2$

$FeS = (1 \times 56) + (1 \times 32) = 88 \text{ g/mol}$



← ج ۳

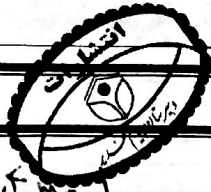


پتاسیم نترت (ه)

آهن II هیدروکسید (د)

روی فسفات (ز)

کالیم هیدروکسید (ح)



ج ۱۱ ← $V_1 \cdot M_1 = V_2 \cdot M_2 \Rightarrow 140 \cdot 1 = 100 \cdot M_2 \Rightarrow M_2 = 1.4$

$140 \text{ ml} - 100 \text{ ml} = 40 \text{ ml}$

ج ۱۱ ←

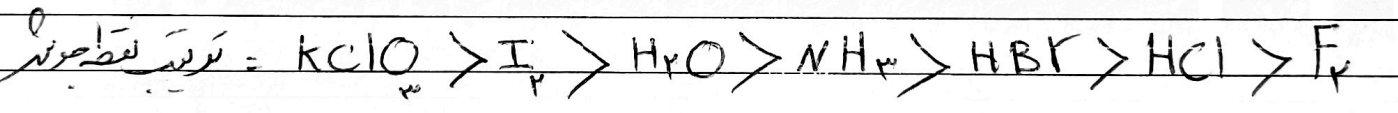
40°C	10°C
$40 \cdot 1 = 40$	$10 \cdot x = 10x$
$100 \cdot 1 = 100$	$100 \cdot 2 = 200$
$140 \cdot 1 = 140$	$140 \cdot x = 140x$

$\Rightarrow 200 \cdot x = 100(10 - x) \Rightarrow x = 33.33$

ج ۱۲ ← KClO_3 : نیونی نیونی H_2O : هیدروژنی نیونی

I_2 : لاندون HBr : قطره قطره F_2 : لاندون

NH_3 : هیدروژنی نیونی HCl : قطره قطره



ج ۱۳ ← $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ (الف) : خاصیت - رسانا - غیر الکترولیت انحلال مولکولی

ج ۱۳ ← AgCl (ب) : خاصیت - رسانا - الکترولیت قوی رسوب

ج ۱۳ ← Mg(OH)_2 (ج) : کم نور - رسانا - الکترولیت ضعیف غده مولکولی جزئی یونی

ج ۱۳ ← Cr_2O_3 (د) : پر نور - رسانا - الکترولیت قوی انحلال نیونی