



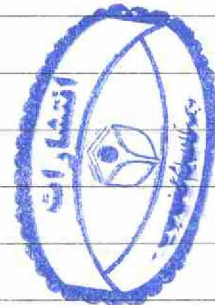
مدیریت آموزش و پرورش منطقه ۱۴
 دبیرستان غیر دولتی پسرانه پیام غدیر
 پایانی دوم ۹۸-۹۷
 پاسخ نامه درس: شیمی دهم

نام دبیر: آقای محرمی
 تاریخ امتحان:
 رشته تحصیلی: ریاضی

ساعت شروع امتحان: صبح

۱- غلیظ پرفتن - ۱ - بویل - افزایش - گرما - ناپایداری - ۳۵ - هر در ۲۵٪

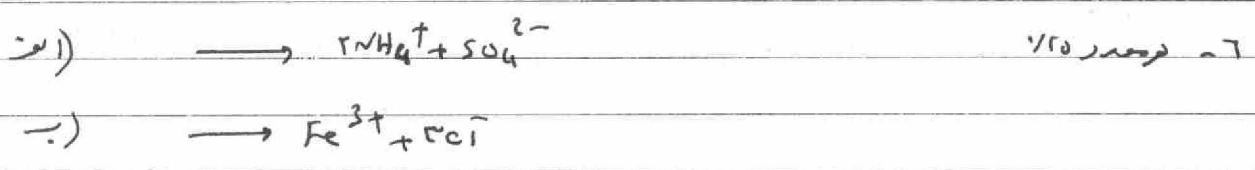
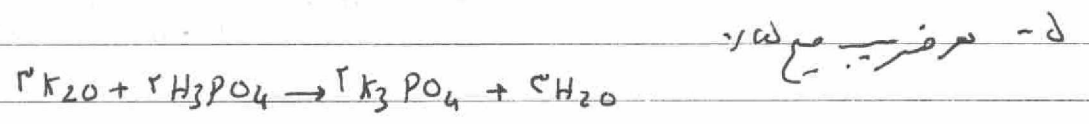
As	۴	۱۵	۲۶
Mn	۴	۷	۲۵



$$\text{جرم متوسط} = \frac{(70 \times 26) + (40 \times 7)}{70 + 40} = 22,4$$

۴- هر در ۲۵٪

کربن دی اکسید	آهن سولفات	سولفات مس	ZnS	Fe ₂ O ₃	K ₂ SO ₄	Ca ₃ (PO ₄) ₂
---------------	------------	-----------	-----	--------------------------------	--------------------------------	---



۷- هر در ۲۵٪
 الف) $BaCl_2$ ته‌آب‌یون بیشتر دارد
 ب) غلیظ‌ترین پستی است
 ج) جرم اتمی بیشتر است

۸- الف) NO قوی (دواتر) مرتب شده ۷۵ ب) CO₂ ناقص گند و در شمار ۷۵

۹- دما ۲۰۰°C - وقت ۷۵ ب) ا اکسی (ب) بوقن (تسه) ۷۵

۱۰- کاتالیزور - قار ۲۰۰°C دما ۲۵۰°C هر در ۲۵٪ سرد کردن و باغ شدن ۷۵ NH₃

$$n_g = 1.9 \text{ g H}_2\text{O} \times \frac{1 \text{ mol H}_2\text{O}}{18 \text{ g}} = 0.105 \text{ mol}$$

-11

$$n_{\text{H}^+} = 1.9 \text{ g H}_2\text{O} \times \frac{1 \text{ mol H}_2\text{O}}{18 \text{ g}} \times \frac{2 \text{ mol H}^+}{1 \text{ mol H}_2\text{O}} = 0.21 \text{ mol}$$

$$\frac{4.0 \text{ g}}{106 \text{ g}} = \frac{2.0 \text{ g}}{n_g} \Rightarrow n_g = \frac{1}{2} \times 4.0 = 2.0 \text{ g}$$

$$n_{\text{K}^+} = \frac{1}{2} \times 4.0 = 2.0 \text{ g}$$

-12

$$\frac{17}{100} = \frac{n_g}{254} \Rightarrow n_g = 4.3 \text{ g}$$

$$29.0 - 24 = 5.0 \text{ g}$$

-13

سریه سوزن سوزان ۴.۳ گرم سوزن است که در آن ۱۷٪ اکسیژن است

-100

-100



-14

الف)

$$n_{\text{Al}} = 1 \text{ mol HCl} \times \frac{1 \text{ mol Al}}{3 \text{ mol HCl}} \times \frac{27 \text{ g Al}}{1 \text{ mol Al}} = 9.0 \text{ g}$$

-100

ب.)

$$n_{\text{H}_2} = 1 \text{ mol HCl} \times \frac{1 \text{ mol H}_2}{2 \text{ mol HCl}} \times \frac{2 \text{ g H}_2}{1 \text{ mol H}_2} = 1.0 \text{ g}$$

-100