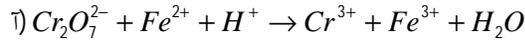


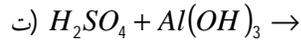
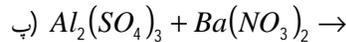
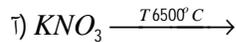
ساعت امتحان: 12 صبح
وقت امتحان: 110 دقیقه
تاریخ امتحان: 1390/10/25
تعداد برگ سؤال: یک برگ

ش سندلی (ش داوطلب): نام واحد آموزشی: دبیرستان هاتف
نام و نام خانوادگی: نام پدر: پایه: سوم
رشته: ریاضی و فیزیک
سؤال امتحان درس: شیمی 3
نام دبیر: آقای شرانلو
نوبت امتحانی: نیمسال اول
سال تحصیلی: 91-90

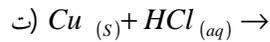
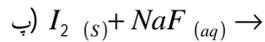
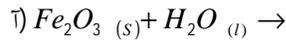
1- معادله واکنش های زیر را موازنه کنید:



2- طرف دوم هر یک از واکنش های زیر را بنویسید:



3- کدامیک از واکنش های شیمیایی زیر انجام پذیر است؟ (با ذکر دلیل)

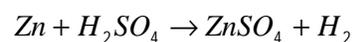


4- کاربرد یا کاربردهای هر یک از مواد زیر با بنویسید:

آ) سلیسیم خالص ب) متیل سالیسیلات پ) نقره برومید ت) متانول

5- در سولفوریک اسید H_2SO_4 درصد جرمی هر یک از عناصر را محاسبه کنید:

6- برای تولید 112 ml گاز H_2 چند گرم فلز روی را باید در محلول سولفوریک اسید حل کرد؟ (شرایط STP)

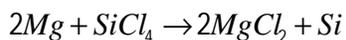


پاسخ نامه سفید داده شود.

پاسخ سؤالات در روی برگ سؤال نوشته شود، نیاز به پاسخ نامه سفید ندارد.

2/5

7- 34 گرم فلز منیزیم و 34 گرم سلیسیم تتراکلرید را با هم ترکیب می کنیم، اگر بازده واکنش 20% باشد، چند گرم فلز سلیسیم خالص به دست می آید؟

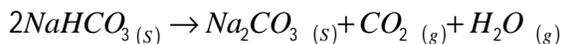


1/5

8- واکنش های مربوط به کیسه ی هوای نوشته و توضیح دهید:

1/5

9- از تجزیه 4/1 گرم جوش شیرین چند میلی لیتر گاز CO_2 تولید می شود؟ (چگالی گاز CO_2 در شرایط آزمایش برابر $0/011 \text{ g/cm}^3$ است)



1

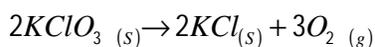
10- ساختار مولکولی فسفر سفید را رسم کنید و معادله واکنش سوختن آن را بنویسید

1/5

11- ساختار گسترده گلیسرین - اتیلن گلیکول و 2- پروپانول را رسم کنید

2

12- 4/9 گرم پتاسیم کلرات با خلوص 50% به میزان 10% تجزیه شده است. چند میلی لیتر گاز اکسیژن در شرایط STP تولید می شود؟



جرم مولی عناصر موردنیاز:

$$H = 1 \quad O = 16 \quad S = 32 \quad Zn = 65$$

$$Mg = 24 \quad Si = 28 \quad Cl = 35/5 \quad Na = 23$$

$$C = 12 \quad K = 39$$

20