

۱- آ- ازن N_2 را رسم کنید؟ دوره و ترم آن را مشخص کنید؟ هفتم الکترون با کجا دارد

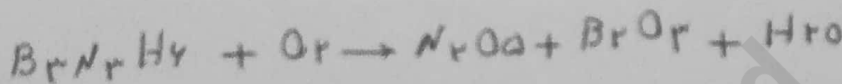
ب- یون X^{2+} دارای ۱۸ الکترون و ۲۰ نوترون است عددها و عدد جرمی این عنصر را به دست آورید

پ- ب- ف، ر، ل و س Co^{2+} و NF_3 را رسم کنید

C, O, F, N

عددها و اتمی مورد نیاز

۲- آ- واکسین مقابل را بنویسید



ب- pH محلول حاصل از اتمال N_2O_5 در آب کدام خاصیت خواهد داشت (کمتر از ۷ یا بیشتر از ۷) چرا
پ- نام N_2O_5 را بنویسید

۳- در هر مورد با ذکر دلیل ترکیب دالک دیگری یاد کنید، انتخاب کنید (عدد مری $N=14$ و $O=16$)

۲- آ- هت لیف در میان استی (SO_2 و CO_2) عددها C, O, S

ب- آسانتر به مایع تبدیل شود (N_2 و O_2)

پ- ترکیب دارای نقطه جوش بالاتر (HF و HCl)

ت- ترکیب محلول در آب (CH_3COCH_3 و C_8H_{18})

۴- آ- با مقدار کم کنید



ب- فرمول طبیعی نتره نیترات را بنویسید فرمول آمونیم پیکرات را بنویسید

پ- با ذکر دلیل در مربع علامت « یا = یا < » قرار دهید

میانه پیوند یونی در $Ca_3(PO_4)_2$ پیوند هال هیدروژن آب ☐

☐ نیروی جاذبه یونی - در آب در محلول

۵-

باتوجه به اطلاعات جدول جدول جدول جدول

درصد فردا	تعداد
۹۰.۵	۲۰ Ne
۰.۱۳	۲۱ Ne
۹۱.۲	۲۲ Ne

در دات مصرف سیدوس حجم گاز ۲ لیتر است در دات ۲۷۰ درصد
حجم گاز منولیت رشت عالیست

۶-

جدول مقابل اخلال پذیرک یک نیم نیترات را در دات متفاوت نشان داده

۷-

۰	۳۰
۷۲	۹۶

باتوجه به آن به سوالات پاسخ دهید
۱- نسبت منفی اخلال پذیرک این یک را به دست آورید

ب- در دات ۹۸ گرم محصول برنده نیم نیترات را از ۳۰ به ۰
کا مقدار هم منولیت است رسوب می کند

۸-

۴ گرم نیم هیدرکسید NaOH را در آب حل کرده حجم محلول را به ۱۰۰ ml می ریزیم
غلظت مری محلول را حساب کنید
 $Na = 23 \quad O = 16 \quad H = 1$

۹-

باتوجه به دانش
۱- این خدایت به چه نام مشهور است
ب- محصول را کتر چه نام دارد؟ یک کاربرد برای آن بنویسید
ج- برای جداسازی فداورده و کتر در صنعت چه کار انجام می دهند

۱۰-

۴۰۰ گرم O_2 با جوی ۱۱۲۹/L از تصفیه می درم KNO_3 تولید می شود
 $K = 39 \quad N = 14 \quad O = 16$
 $2KNO_3 \rightarrow 2KNO_2 + O_2$

۱۱-

در کس های اکسید را نام ببرید ۳ تا و از نظر نقطه جوش رتبه بندی کنید

۱۲-

صورتی نیم کربنات طبق مدار زیر با ۲۵ میلی لیتر محلول ۳۷ درصد جوش
همه برسد یک الیه با جوی ۱۱۲۹/L را کتر و ده
 $CaCO_3 = 100.9 \text{ g.mol}^{-1}$
 $CaCO_3 + 2HCl \rightarrow CaCl_2 + H_2O + CO_2$