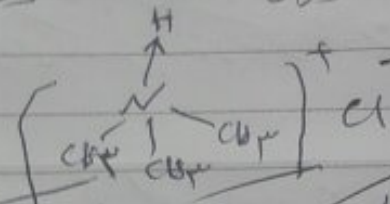
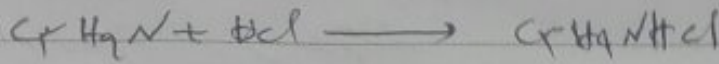


subject: _____

year: _____ month: _____ day: _____

۲

۲۴۲- نزنش ۲: $C_2H_9N + HCl \rightarrow C_2H_9NHCl$



همان طور که مشاهده می شود در این ترکیب یونی هم پیوند کووالانسی وجود دارد هم پیوند یونی و هم پیوند داتیو
 پس ۳ نوع پیوند از گانف تشکیل وجود دارد
 کووالنسی

$$\frac{25.5}{25.5 + 7.0} \times 100 = 37.5\% \text{ درصد یونی مگر}$$

۲۴۳- نزنش ۳

عدد اکسایش N: ۳-
 مجموع عدد اکسایش: ۵
 $5 - 3 = +2$

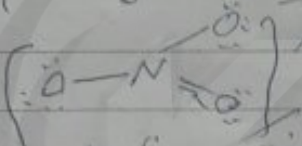
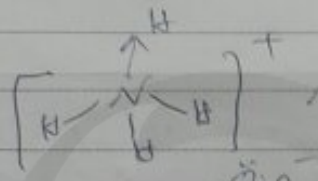
عدد اکسایش N: ۵+
 $5 - 2 = +3$

کاتیون: NH_4^+
 آنیون: NO_3^-

عدد اکسایش N: ۳-
 مجموع عدد اکسایش: ۵
 $5 - 3 = +2$

عدد اکسایش N: ۵+
 $5 - 2 = +3$

عبارت ۳ تا برکت است، در مجموع ۸ جفت الکترون پایبند در این ترکیب وجود دارد

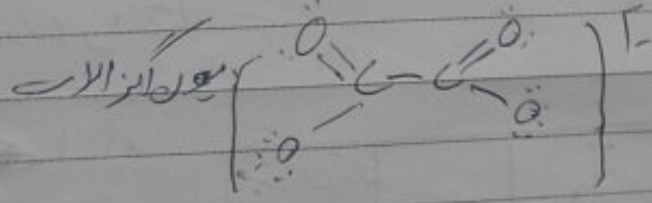


۲۴۴- نزنش ۴: سیانواتیون: $H_2C=C=N$ که دارای ۳ جفت الکترون و فقط ۲ جفت الکترون

پایبند دارد

سیانید کربن

- در یون کربنات و آمونیم فقط جفت الکترون پایبند است
- در یون نیترات (۳-) جفت الکترون پایبند هم پیوند داتیو هم پیوند یونی است



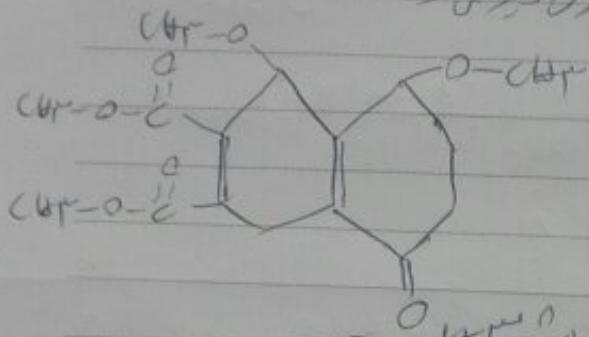
(۲) نیترات: $O=C=O$ / $O=C=O$ / $O=C=O$ برابر
 (۱) سیانید: $C \equiv N$ / $C \equiv N$ / $C \equiv N$ برابر است.

هم چنین در آمونیم هم فقط جفت الکترون پایبند است.

subject: _____
 year: _____ month: _____ day: _____

5

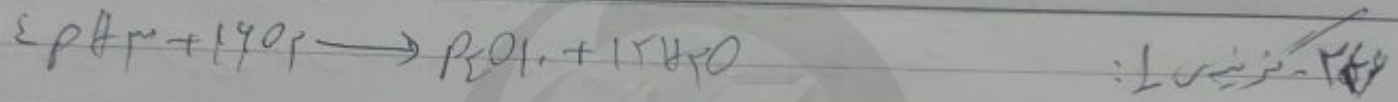
۲۴۵ - ترکیب ۳ از این ترکیب ۸ پیوند یگانگه کربن-کربن و ۱ پیوند دبل کربن-کربن دارد



۱) این ترکیب دارای گروه عاملی استر است که استرها در حضور اسید یا باز آبکافت می‌شوند و پیوند کربن-کربن را تشکیل می‌دهند.

۲) کربن ۲، ۳، ۴، ۵، ۶، ۷، ۸، ۹، ۱۰، ۱۱، ۱۲، ۱۳، ۱۴، ۱۵، ۱۶، ۱۷، ۱۸، ۱۹، ۲۰، ۲۱، ۲۲، ۲۳، ۲۴، ۲۵، ۲۶، ۲۷، ۲۸، ۲۹، ۳۰، ۳۱، ۳۲، ۳۳، ۳۴، ۳۵، ۳۶، ۳۷، ۳۸، ۳۹، ۴۰، ۴۱، ۴۲، ۴۳، ۴۴، ۴۵، ۴۶، ۴۷، ۴۸، ۴۹، ۵۰، ۵۱، ۵۲، ۵۳، ۵۴، ۵۵، ۵۶، ۵۷، ۵۸، ۵۹، ۶۰، ۶۱، ۶۲، ۶۳، ۶۴، ۶۵، ۶۶، ۶۷، ۶۸، ۶۹، ۷۰، ۷۱، ۷۲، ۷۳، ۷۴، ۷۵، ۷۶، ۷۷، ۷۸، ۷۹، ۸۰، ۸۱، ۸۲، ۸۳، ۸۴، ۸۵، ۸۶، ۸۷، ۸۸، ۸۹، ۹۰، ۹۱، ۹۲، ۹۳، ۹۴، ۹۵، ۹۶، ۹۷، ۹۸، ۹۹، ۱۰۰، ۱۰۱، ۱۰۲، ۱۰۳، ۱۰۴، ۱۰۵، ۱۰۶، ۱۰۷، ۱۰۸، ۱۰۹، ۱۱۰، ۱۱۱، ۱۱۲، ۱۱۳، ۱۱۴، ۱۱۵، ۱۱۶، ۱۱۷، ۱۱۸، ۱۱۹، ۱۲۰، ۱۲۱، ۱۲۲، ۱۲۳، ۱۲۴، ۱۲۵، ۱۲۶، ۱۲۷، ۱۲۸، ۱۲۹، ۱۳۰، ۱۳۱، ۱۳۲، ۱۳۳، ۱۳۴، ۱۳۵، ۱۳۶، ۱۳۷، ۱۳۸، ۱۳۹، ۱۴۰، ۱۴۱، ۱۴۲، ۱۴۳، ۱۴۴، ۱۴۵، ۱۴۶، ۱۴۷، ۱۴۸، ۱۴۹، ۱۵۰، ۱۵۱، ۱۵۲، ۱۵۳، ۱۵۴، ۱۵۵، ۱۵۶، ۱۵۷، ۱۵۸، ۱۵۹، ۱۶۰، ۱۶۱، ۱۶۲، ۱۶۳، ۱۶۴، ۱۶۵، ۱۶۶، ۱۶۷، ۱۶۸، ۱۶۹، ۱۷۰، ۱۷۱، ۱۷۲، ۱۷۳، ۱۷۴، ۱۷۵، ۱۷۶، ۱۷۷، ۱۷۸، ۱۷۹، ۱۸۰، ۱۸۱، ۱۸۲، ۱۸۳، ۱۸۴، ۱۸۵، ۱۸۶، ۱۸۷، ۱۸۸، ۱۸۹، ۱۹۰، ۱۹۱، ۱۹۲، ۱۹۳، ۱۹۴، ۱۹۵، ۱۹۶، ۱۹۷، ۱۹۸، ۱۹۹، ۲۰۰، ۲۰۱، ۲۰۲، ۲۰۳، ۲۰۴، ۲۰۵، ۲۰۶، ۲۰۷، ۲۰۸، ۲۰۹، ۲۱۰، ۲۱۱، ۲۱۲، ۲۱۳، ۲۱۴، ۲۱۵، ۲۱۶، ۲۱۷، ۲۱۸، ۲۱۹، ۲۲۰، ۲۲۱، ۲۲۲، ۲۲۳، ۲۲۴، ۲۲۵، ۲۲۶، ۲۲۷، ۲۲۸، ۲۲۹، ۲۳۰، ۲۳۱، ۲۳۲، ۲۳۳، ۲۳۴، ۲۳۵، ۲۳۶، ۲۳۷، ۲۳۸، ۲۳۹، ۲۴۰، ۲۴۱، ۲۴۲، ۲۴۳، ۲۴۴، ۲۴۵، ۲۴۶، ۲۴۷، ۲۴۸، ۲۴۹، ۲۵۰، ۲۵۱، ۲۵۲، ۲۵۳، ۲۵۴، ۲۵۵، ۲۵۶، ۲۵۷، ۲۵۸، ۲۵۹، ۲۶۰، ۲۶۱، ۲۶۲، ۲۶۳، ۲۶۴، ۲۶۵، ۲۶۶، ۲۶۷، ۲۶۸، ۲۶۹، ۲۷۰، ۲۷۱، ۲۷۲، ۲۷۳، ۲۷۴، ۲۷۵، ۲۷۶، ۲۷۷، ۲۷۸، ۲۷۹، ۲۸۰، ۲۸۱، ۲۸۲، ۲۸۳، ۲۸۴، ۲۸۵، ۲۸۶، ۲۸۷، ۲۸۸، ۲۸۹، ۲۹۰، ۲۹۱، ۲۹۲، ۲۹۳، ۲۹۴، ۲۹۵، ۲۹۶، ۲۹۷، ۲۹۸، ۲۹۹، ۳۰۰، ۳۰۱، ۳۰۲، ۳۰۳، ۳۰۴، ۳۰۵، ۳۰۶، ۳۰۷، ۳۰۸، ۳۰۹، ۳۱۰، ۳۱۱، ۳۱۲، ۳۱۳، ۳۱۴، ۳۱۵، ۳۱۶، ۳۱۷، ۳۱۸، ۳۱۹، ۳۲۰، ۳۲۱، ۳۲۲، ۳۲۳، ۳۲۴، ۳۲۵، ۳۲۶، ۳۲۷، ۳۲۸، ۳۲۹، ۳۳۰، ۳۳۱، ۳۳۲، ۳۳۳، ۳۳۴، ۳۳۵، ۳۳۶، ۳۳۷، ۳۳۸، ۳۳۹، ۳۴۰، ۳۴۱، ۳۴۲، ۳۴۳، ۳۴۴، ۳۴۵، ۳۴۶، ۳۴۷، ۳۴۸، ۳۴۹، ۳۵۰، ۳۵۱، ۳۵۲، ۳۵۳، ۳۵۴، ۳۵۵، ۳۵۶، ۳۵۷، ۳۵۸، ۳۵۹، ۳۶۰، ۳۶۱، ۳۶۲، ۳۶۳، ۳۶۴، ۳۶۵، ۳۶۶، ۳۶۷، ۳۶۸، ۳۶۹، ۳۷۰، ۳۷۱، ۳۷۲، ۳۷۳، ۳۷۴، ۳۷۵، ۳۷۶، ۳۷۷، ۳۷۸، ۳۷۹، ۳۸۰، ۳۸۱، ۳۸۲، ۳۸۳، ۳۸۴، ۳۸۵، ۳۸۶، ۳۸۷، ۳۸۸، ۳۸۹، ۳۹۰، ۳۹۱، ۳۹۲، ۳۹۳، ۳۹۴، ۳۹۵، ۳۹۶، ۳۹۷، ۳۹۸، ۳۹۹، ۴۰۰، ۴۰۱، ۴۰۲، ۴۰۳، ۴۰۴، ۴۰۵، ۴۰۶، ۴۰۷، ۴۰۸، ۴۰۹، ۴۱۰، ۴۱۱، ۴۱۲، ۴۱۳، ۴۱۴، ۴۱۵، ۴۱۶، ۴۱۷، ۴۱۸، ۴۱۹، ۴۲۰، ۴۲۱، ۴۲۲، ۴۲۳، ۴۲۴، ۴۲۵، ۴۲۶، ۴۲۷، ۴۲۸، ۴۲۹، ۴۳۰، ۴۳۱، ۴۳۲، ۴۳۳، ۴۳۴، ۴۳۵، ۴۳۶، ۴۳۷، ۴۳۸، ۴۳۹، ۴۴۰، ۴۴۱، ۴۴۲، ۴۴۳، ۴۴۴، ۴۴۵، ۴۴۶، ۴۴۷، ۴۴۸، ۴۴۹، ۴۵۰، ۴۵۱، ۴۵۲، ۴۵۳، ۴۵۴، ۴۵۵، ۴۵۶، ۴۵۷، ۴۵۸، ۴۵۹، ۴۶۰، ۴۶۱، ۴۶۲، ۴۶۳، ۴۶۴، ۴۶۵، ۴۶۶، ۴۶۷، ۴۶۸، ۴۶۹، ۴۷۰، ۴۷۱، ۴۷۲، ۴۷۳، ۴۷۴، ۴۷۵، ۴۷۶، ۴۷۷، ۴۷۸، ۴۷۹، ۴۸۰، ۴۸۱، ۴۸۲، ۴۸۳، ۴۸۴، ۴۸۵، ۴۸۶، ۴۸۷، ۴۸۸، ۴۸۹، ۴۹۰، ۴۹۱، ۴۹۲، ۴۹۳، ۴۹۴، ۴۹۵، ۴۹۶، ۴۹۷، ۴۹۸، ۴۹۹، ۵۰۰، ۵۰۱، ۵۰۲، ۵۰۳، ۵۰۴، ۵۰۵، ۵۰۶، ۵۰۷، ۵۰۸، ۵۰۹، ۵۱۰، ۵۱۱، ۵۱۲، ۵۱۳، ۵۱۴، ۵۱۵، ۵۱۶، ۵۱۷، ۵۱۸، ۵۱۹، ۵۲۰، ۵۲۱، ۵۲۲، ۵۲۳، ۵۲۴، ۵۲۵، ۵۲۶، ۵۲۷، ۵۲۸، ۵۲۹، ۵۳۰، ۵۳۱، ۵۳۲، ۵۳۳، ۵۳۴، ۵۳۵، ۵۳۶، ۵۳۷، ۵۳۸، ۵۳۹، ۵۴۰، ۵۴۱، ۵۴۲، ۵۴۳، ۵۴۴، ۵۴۵، ۵۴۶، ۵۴۷، ۵۴۸، ۵۴۹، ۵۵۰، ۵۵۱، ۵۵۲، ۵۵۳، ۵۵۴، ۵۵۵، ۵۵۶، ۵۵۷، ۵۵۸، ۵۵۹، ۵۶۰، ۵۶۱، ۵۶۲، ۵۶۳، ۵۶۴، ۵۶۵، ۵۶۶، ۵۶۷، ۵۶۸، ۵۶۹، ۵۷۰، ۵۷۱، ۵۷۲، ۵۷۳، ۵۷۴، ۵۷۵، ۵۷۶، ۵۷۷، ۵۷۸، ۵۷۹، ۵۸۰، ۵۸۱، ۵۸۲، ۵۸۳، ۵۸۴، ۵۸۵، ۵۸۶، ۵۸۷، ۵۸۸، ۵۸۹، ۵۹۰، ۵۹۱، ۵۹۲، ۵۹۳، ۵۹۴، ۵۹۵، ۵۹۶، ۵۹۷، ۵۹۸، ۵۹۹، ۶۰۰، ۶۰۱، ۶۰۲، ۶۰۳، ۶۰۴، ۶۰۵، ۶۰۶، ۶۰۷، ۶۰۸، ۶۰۹، ۶۱۰، ۶۱۱، ۶۱۲، ۶۱۳، ۶۱۴، ۶۱۵، ۶۱۶، ۶۱۷، ۶۱۸، ۶۱۹، ۶۲۰، ۶۲۱، ۶۲۲، ۶۲۳، ۶۲۴، ۶۲۵، ۶۲۶، ۶۲۷، ۶۲۸، ۶۲۹، ۶۳۰، ۶۳۱، ۶۳۲، ۶۳۳، ۶۳۴، ۶۳۵، ۶۳۶، ۶۳۷، ۶۳۸، ۶۳۹، ۶۴۰، ۶۴۱، ۶۴۲، ۶۴۳، ۶۴۴، ۶۴۵، ۶۴۶، ۶۴۷، ۶۴۸، ۶۴۹، ۶۵۰، ۶۵۱، ۶۵۲، ۶۵۳، ۶۵۴، ۶۵۵، ۶۵۶، ۶۵۷، ۶۵۸، ۶۵۹، ۶۶۰، ۶۶۱، ۶۶۲، ۶۶۳، ۶۶۴، ۶۶۵، ۶۶۶، ۶۶۷، ۶۶۸، ۶۶۹، ۶۷۰، ۶۷۱، ۶۷۲، ۶۷۳، ۶۷۴، ۶۷۵، ۶۷۶، ۶۷۷، ۶۷۸، ۶۷۹، ۶۸۰، ۶۸۱، ۶۸۲، ۶۸۳، ۶۸۴، ۶۸۵، ۶۸۶، ۶۸۷، ۶۸۸، ۶۸۹، ۶۹۰، ۶۹۱، ۶۹۲، ۶۹۳، ۶۹۴، ۶۹۵، ۶۹۶، ۶۹۷، ۶۹۸، ۶۹۹، ۷۰۰، ۷۰۱، ۷۰۲، ۷۰۳، ۷۰۴، ۷۰۵، ۷۰۶، ۷۰۷، ۷۰۸، ۷۰۹، ۷۱۰، ۷۱۱، ۷۱۲، ۷۱۳، ۷۱۴، ۷۱۵، ۷۱۶، ۷۱۷، ۷۱۸، ۷۱۹، ۷۲۰، ۷۲۱، ۷۲۲، ۷۲۳، ۷۲۴، ۷۲۵، ۷۲۶، ۷۲۷، ۷۲۸، ۷۲۹، ۷۳۰، ۷۳۱، ۷۳۲، ۷۳۳، ۷۳۴، ۷۳۵، ۷۳۶، ۷۳۷، ۷۳۸، ۷۳۹، ۷۴۰، ۷۴۱، ۷۴۲، ۷۴۳، ۷۴۴، ۷۴۵، ۷۴۶، ۷۴۷، ۷۴۸، ۷۴۹، ۷۵۰، ۷۵۱، ۷۵۲، ۷۵۳، ۷۵۴، ۷۵۵، ۷۵۶، ۷۵۷، ۷۵۸، ۷۵۹، ۷۶۰، ۷۶۱، ۷۶۲، ۷۶۳، ۷۶۴، ۷۶۵، ۷۶۶، ۷۶۷، ۷۶۸، ۷۶۹، ۷۷۰، ۷۷۱، ۷۷۲، ۷۷۳، ۷۷۴، ۷۷۵، ۷۷۶، ۷۷۷، ۷۷۸، ۷۷۹، ۷۸۰، ۷۸۱، ۷۸۲، ۷۸۳، ۷۸۴، ۷۸۵، ۷۸۶، ۷۸۷، ۷۸۸، ۷۸۹، ۷۹۰، ۷۹۱، ۷۹۲، ۷۹۳، ۷۹۴، ۷۹۵، ۷۹۶، ۷۹۷، ۷۹۸، ۷۹۹، ۸۰۰، ۸۰۱، ۸۰۲، ۸۰۳، ۸۰۴، ۸۰۵، ۸۰۶، ۸۰۷، ۸۰۸، ۸۰۹، ۸۱۰، ۸۱۱، ۸۱۲، ۸۱۳، ۸۱۴، ۸۱۵، ۸۱۶، ۸۱۷، ۸۱۸، ۸۱۹، ۸۲۰، ۸۲۱، ۸۲۲، ۸۲۳، ۸۲۴، ۸۲۵، ۸۲۶، ۸۲۷، ۸۲۸، ۸۲۹، ۸۳۰، ۸۳۱، ۸۳۲، ۸۳۳، ۸۳۴، ۸۳۵، ۸۳۶، ۸۳۷، ۸۳۸، ۸۳۹، ۸۴۰، ۸۴۱، ۸۴۲، ۸۴۳، ۸۴۴، ۸۴۵، ۸۴۶، ۸۴۷، ۸۴۸، ۸۴۹، ۸۵۰، ۸۵۱، ۸۵۲، ۸۵۳، ۸۵۴، ۸۵۵، ۸۵۶، ۸۵۷، ۸۵۸، ۸۵۹، ۸۶۰، ۸۶۱، ۸۶۲، ۸۶۳، ۸۶۴، ۸۶۵، ۸۶۶، ۸۶۷، ۸۶۸، ۸۶۹، ۸۷۰، ۸۷۱، ۸۷۲، ۸۷۳، ۸۷۴، ۸۷۵، ۸۷۶، ۸۷۷، ۸۷۸، ۸۷۹، ۸۸۰، ۸۸۱، ۸۸۲، ۸۸۳، ۸۸۴، ۸۸۵، ۸۸۶، ۸۸۷، ۸۸۸، ۸۸۹، ۸۹۰، ۸۹۱، ۸۹۲، ۸۹۳، ۸۹۴، ۸۹۵، ۸۹۶، ۸۹۷، ۸۹۸، ۸۹۹، ۹۰۰، ۹۰۱، ۹۰۲، ۹۰۳، ۹۰۴، ۹۰۵، ۹۰۶، ۹۰۷، ۹۰۸، ۹۰۹، ۹۱۰، ۹۱۱، ۹۱۲، ۹۱۳، ۹۱۴، ۹۱۵، ۹۱۶، ۹۱۷، ۹۱۸، ۹۱۹، ۹۲۰، ۹۲۱، ۹۲۲، ۹۲۳، ۹۲۴، ۹۲۵، ۹۲۶، ۹۲۷، ۹۲۸، ۹۲۹، ۹۳۰، ۹۳۱، ۹۳۲، ۹۳۳، ۹۳۴، ۹۳۵، ۹۳۶، ۹۳۷، ۹۳۸، ۹۳۹، ۹۴۰، ۹۴۱، ۹۴۲، ۹۴۳، ۹۴۴، ۹۴۵، ۹۴۶، ۹۴۷، ۹۴۸، ۹۴۹، ۹۵۰، ۹۵۱، ۹۵۲، ۹۵۳، ۹۵۴، ۹۵۵، ۹۵۶، ۹۵۷، ۹۵۸، ۹۵۹، ۹۶۰، ۹۶۱، ۹۶۲، ۹۶۳، ۹۶۴، ۹۶۵، ۹۶۶، ۹۶۷، ۹۶۸، ۹۶۹، ۹۷۰، ۹۷۱، ۹۷۲، ۹۷۳، ۹۷۴، ۹۷۵، ۹۷۶، ۹۷۷، ۹۷۸، ۹۷۹، ۹۸۰، ۹۸۱، ۹۸۲، ۹۸۳، ۹۸۴، ۹۸۵، ۹۸۶، ۹۸۷، ۹۸۸، ۹۸۹، ۹۹۰، ۹۹۱، ۹۹۲، ۹۹۳، ۹۹۴، ۹۹۵، ۹۹۶، ۹۹۷، ۹۹۸، ۹۹۹، ۱۰۰۰

۳) این ترکیب ۷ اتم اکسیژن دارد. هر اتم اکسیژن نیز دارای ۲ جفت الکترون است پس در کل ۱۴ جفت الکترون پایبند در آن

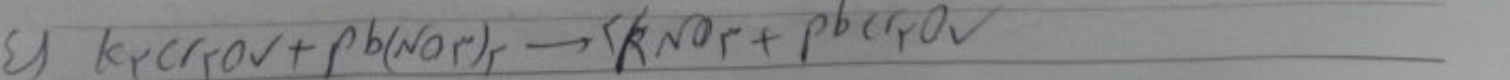
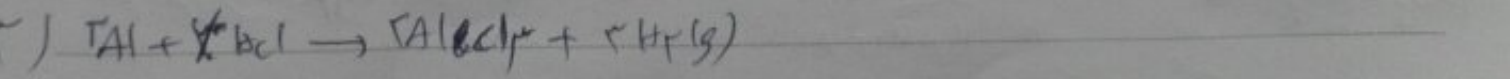
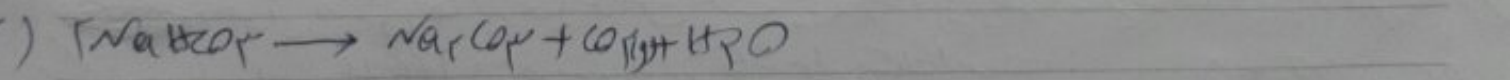
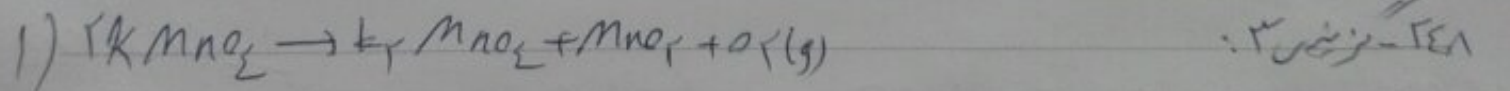


۲۴۷ - جرم اکسید سولفات $(NH_4)_2SO_4$ (۱۳۲) را x و جرم پتاسیم کلرید KCl (۷۴.۵) را y در نظر بگیرید. پس جرم کل مخلوط $x+y$ از طرفی و x گرم اکسید سولفات و y گرم پتاسیم کلرید از طرف دیگر.

$$x \text{ g } (NH_4)_2SO_4 \times \frac{1 \text{ mol } (NH_4)_2SO_4}{132 \text{ g } (NH_4)_2SO_4} \times \frac{2 \text{ mol N}}{1 \text{ mol } (NH_4)_2SO_4} \times \frac{14 \text{ g N}}{1 \text{ mol N}} = \frac{14}{33} x$$

$$\frac{\frac{14x}{33}}{x+y} \times 100 = \frac{14}{100} \rightarrow \frac{x}{33x+33y} = \frac{1}{100} \rightarrow 100x = 33x + 33y \rightarrow 67x = 33y \rightarrow \frac{x}{y} = \frac{33}{67} = 1:2$$

پس جرم اکسید سولفات x پتاسیم کلرید y برابر ۱:۲ است که در ترکیب ۱ این را باید در نظر گرفت.



subject:

year: month: day:

(5)

$$Q_s = -CPO_s = -V_{15} \times DP_s = -V_{15} \times (OP + \delta) = +37,5 - 0,75DP$$

$$Q_p = -COP_p = -V_{15} \times DP_p$$

صفت اول این معادله به ازای از معادله دوم است. با فرض اینکه $DP_s = DP_p = DP$ و درستی فرضیه
 $DP_s = -37,5 - 0,75DP$ دما بر حسب $\frac{K}{mol}$ بدست آید:

$$DP_p = -0,75DP$$

پس معادله دوم را در معادله اول قرار می دهیم و از طرف DP تسهیل می دهیم معادله DP و درستی فرضیه
 $4CO_2 + 4H_2O \rightarrow 2CO_2 + 4H_2O$ $DP_p = 4DP$ تسهیل
 $4CO_2 + 4H_2O \rightarrow 2CO_2 + 4H_2O$ $DP_s = 2DP$ تسهیل

پس $DP_p = 4DP$ و $DP_s = 2DP$ و در جای DP و DP_p و DP_s را به جای DP در معادله اول قرار می دهیم

$$4CO_2 + 4H_2O \rightarrow 2CO_2 + 4H_2O \quad DP_p = 4DP$$

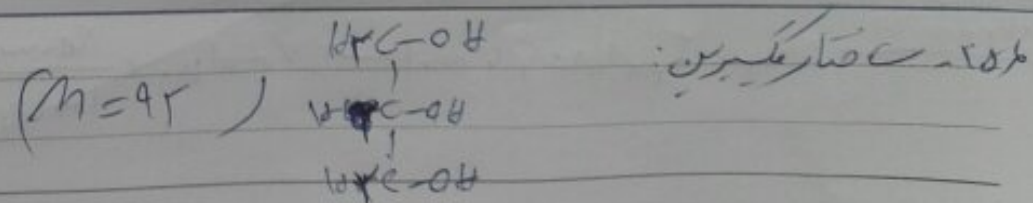
$$4CO_2 + 4H_2O \rightarrow 2CO_2 + 4H_2O \quad DP_s = 2DP$$

$$4CO_2 + 4H_2O \rightarrow 2CO_2 + 4H_2O \quad DP_p = 4DP$$

$$- [4DP + 2DP + 37,5 + 0,75DP] = - [2DP + 37,5] \Rightarrow 4DP + 2DP + 37,5 + 0,75DP = 2DP + 37,5$$

۲۵۰ گرم CO_2

فقط عبارت چهارم در دست است
 DP مربوط به CO_2 تسهیل حل شوند و DP_p مربوط به تسهیل معکول سایر طلال لازم است
 طوریکه مشاهده می کنید $DP_p < DP_s$ پس از آنکه تسهیل حل شوند از آنزیم لازم برآید تسهیل از طلال
 بیش تر است.

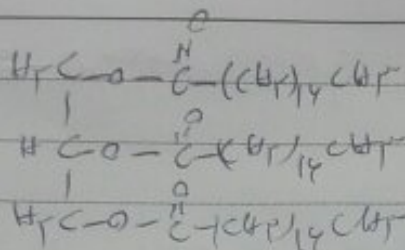


subject: _____

year: _____ month: _____ day: _____

(4)

(M=179)



و در محلول آب (M=285)

$$4.45 \times \frac{1000}{145} \times \frac{1 \text{ mol}}{179 \text{ g}} \times \frac{1 \text{ mol}}{1 \text{ mol}} \times \frac{92}{100} \times \frac{100}{100} = 2.14 \text{ mol}$$

۲۵۷ - ۲۵۸

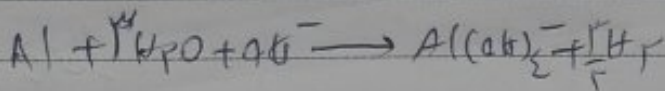
$$K = [\text{Ag}^+] [\text{Cl}^-] \quad [\text{Ag}^+] = [\text{Cl}^-] \Rightarrow K = x^2$$

$$\rightarrow 4.45 \times 10^{-4} = x^2 \rightarrow x = 2.11 \times 10^{-2} \text{ mol Ag}^+ = \text{Cl}^-$$

یعنی در ۱ لیتر آب (۱۰۰۰ گرم) ۰.۰۲۱۱ مول Ag^+ و ۰.۰۲۱۱ مول Cl^- وجود دارد و در ۱ لیتر آب ۰.۰۲۱۱ مول AgCl وجود دارد پس در ۱ لیتر آب ۰.۰۲۱۱ مول AgCl وجود دارد.

$$2.11 \times 10^{-2} \text{ mol AgCl} \times \frac{143.5 \text{ g AgCl}}{1 \text{ mol AgCl}} = 3.03 \text{ g AgCl}$$

۲۵۹ - فرض کنیم A محلول در B که در دمای ۲۵ درجه سانتیگراد در تعادل است. چون هم افزایش را هم افزایش غلظت باعث افزایش سرعت واکنش می شود. خود را که هم افزایش را هم افزایش غلظت باعث افزایش سرعت واکنش می شود. خود را که هم افزایش را هم افزایش غلظت باعث افزایش سرعت واکنش می شود.



۲۶ - فرض کنید

$$\text{pH} = 13 \rightarrow [\text{OH}^-] = 10^{-1} \rightarrow [\text{OH}^-] = 10^{-1} \rightarrow \text{مول OH}^- = 1 \text{ mol}$$

$$\text{OH}^- \text{ مول OH}^- = 1 \text{ mol} \times \frac{1}{3} = \frac{1}{3} \text{ mol} \rightarrow \text{OH}^- = \frac{1}{3} \times 3 = 1 \text{ mol}$$

$$\text{OH}^- = \frac{1}{3} \text{ mol} \rightarrow \text{OH}^- = \frac{1}{3} \times 17 = 5.67 \text{ mol} \rightarrow \frac{5.67 \text{ mol OH}^-}{1 \text{ mol OH}^-} \times \frac{1 \text{ s}}{0.1 \text{ ml OH}^-} = 56.7$$

subject: _____
 year: _____ month: _____ day: _____



۲۶۱ - نرخی ۲
 افزایش فشار + وارد کردن آمونیاک اضافی + واکنش با آب + جابه جایی تعادل سمت راست
 می شود افزایش حجم واکنش با آب و افزایش جابه جایی تعادل سمت راست می شود
 کاهش دما نیز جابه جایی تعادل سمت راست می شود

۲۶۲ - نرخی ۴
 $6.0 \times \frac{1}{10} = 0.6 \text{ mol}$ 0.5 mol 0.5 mol

$2\text{N}_2\text{O}_5$	4NO_2	O_2
6.0	0	0
$-2x$	$+4x$	$+x$
2	$+4x = 1$	$+x = 0.25$

حاصل از جدول مول تنظیم کنیم:
 $k = \frac{[\text{O}_2][\text{NO}_2]^4}{[\text{N}_2\text{O}_5]^2} = \frac{0.25 \times (1)^4}{(2)^2} = 0.03125 \text{ mol}^2 \cdot \text{L}^{-2}$

$[\text{O}_2] = \frac{0.25}{0}$

$[\text{NO}_2] = \frac{1}{0} \rightarrow Q = \frac{0.25 \times (1)^4}{(2)^2} = 0.03125$

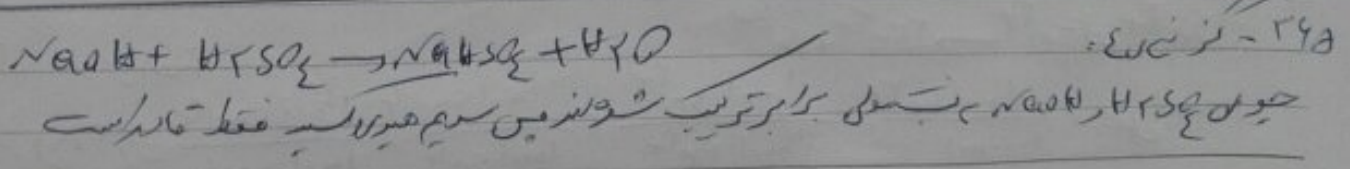
$[\text{N}_2\text{O}_5] = \frac{2}{0}$

حاصل از جدول تنظیم کنیم: $Q > k \rightarrow$ در جهت برگشت جابه جایی می شود

۲۶۳ - نرخی ۲
 $k = [A] \times [X_2] \rightarrow [A] = [X_2] = k = 2$

درجه ۱: $1 - x = x_1 \rightarrow x_1 = 1 - x$
 درجه ۲: $1 - x = x_2 \rightarrow x_2 = 1 - x$
 $\frac{x_2}{x_1} = \frac{\sqrt{2}}{1} = \frac{1}{\sqrt{2}} = 0.707$
 $1 - x = 0.707 \rightarrow x = 0.293$

۲۶۴ - نرخی ۱: از املاح سدیم ها، کربنات سدیم، اسیدها تولید می شود. م. هینر استول
 که تولید می کند، م. هینر استول در آب حل می شود پس اعتدال بزرگ بین بتانوبید اسیدها، م. هینر استول در آب
 حل نمی شود. املاح از استول است.



subject: _____

year: _____ month: _____ day: _____

(9)

این مقدار SnCl₂ در 20 ml محلول موجود است و مقدار SnCl₂ موجود در 100 ml محلول را حساب کنید.

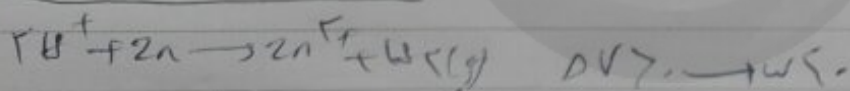
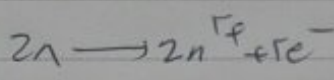
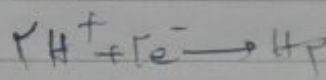
$$100 \text{ ml محلول} \times \frac{20 \text{ ml محلول} \text{ SnCl}_2}{20 \text{ ml محلول}} = 1000 \text{ g SnCl}_2$$

$$\text{SnCl}_2 \text{ در 100 ml محلول} = \frac{1000}{2} \text{ g} = 500 \text{ g}$$

محاسبه عدد اکسایش معادل:

$$2 \text{ mol محلول} \times \frac{1 \text{ mol Fe}^{2+}}{1 \text{ mol محلول}} \times \frac{1 \text{ mol e}^-}{1 \text{ mol Fe}^{2+}/\text{Fe}} = 2 \text{ mol e}^-$$

270 - 270: عبارت ها را مساوی می کند.
 ~~نیج~~
 ~~نیج~~



درستی عبارت درم

در حرکت الکترون ها نیز از آن درم به - که در آن است بین آن سولفید Zn SHE است.

سایت کنکور