

سوال ۲.۱ - نرنورد

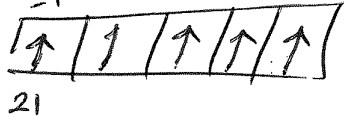
فاصله آنتودن هر چه از هسته در ترتیب را محاسبه آنتودن جدا شده در باروری نوس

لغتری شمار دارد

\* در ۳ طول موج با انرژی بوی رابطه عکس دارد و هر چه فاصله ۲ برابر شده به عدد انرژی کمتر

و طول موج لغتر است

سوال ۲.۲ - نرنورد ۲



21

سوال ۲.۳ - نرنورد ۴

$n \propto \frac{1}{\lambda} \times 10^{-28} \rightarrow n = \frac{1}{9} \times \frac{10^{-24}}{10^{-28}} = 1,111 \times 10^{24}$

$1,111 \times 10^{24} \times 1,4 \times 10^{-19} = 1,555 \times 10^5$

با آنتودن

سوال ۲.۴ - نرنورد

\* با افزایش عدد اتمی و انرژی نوری و حالت کاهش آنتودن طیف نوری کاهش می یابد

\* انرژی نوری بوی با شعاع اتمی رابطه عکس دارد

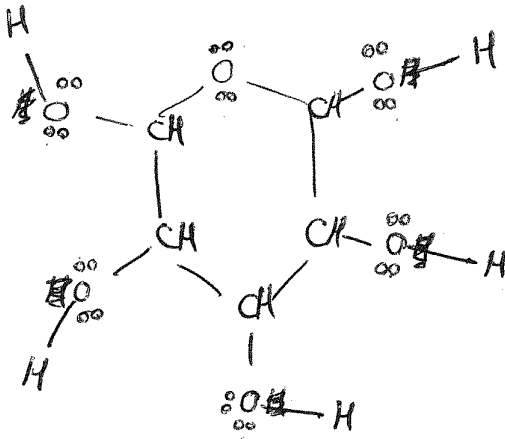
\* عنصر مربوط He است که در ساد اول است  
 \* عنصر Li مربوط به لوزن  $Li^+$  است که مورد دوم انتخاب است  
 \* اکسید  $H^-$  از ترکیب مانند  $MH$  که دارا این آرایش است  
 \* عنصر مربوط He می تواند به صورت  $IE_1$  را داشته باشد

سوال ۲۰۵ - نرینه ۳

سوال ۲۰۶ - نرینه دو

اسرلوکسی آلکدزین تا سیر زیاد بر دالسن نیویک فلزات طلا می دانسته باشد

سوال ۲۰۷ - نرینه ۴



$$\frac{24}{12} = 2$$

سوال ۲۰۸ - نرینه ۳

سوال ۲۰۹ - نرینه دو

نرینه های پ دت کاملاً صحیح می باشد

سوال ۲۱۰ - نرینه ۳

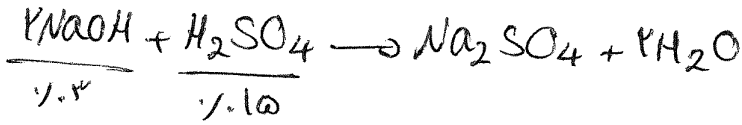
مواضع اوت و پ صحیح می باشد

سوال ۲۱۱ - نرینه ۲

\* از آن گاه که آن به حالت راسخ کرده امتری قابل می ده  
 \* دارای گروه عاملی کربوکسیل دانسته می باشد



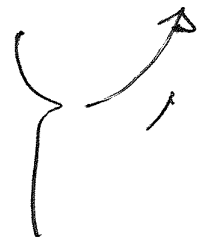
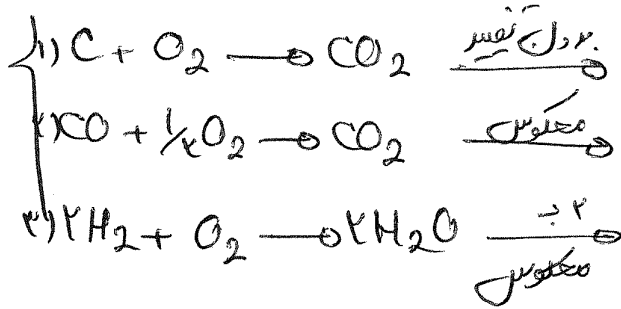
سوال ۲۱۶ - نرینه ۴



$$q = 1000 \times 4.18 \times \Delta T = 4180 J = 4.18 KJ \rightarrow \frac{1.3}{2} \quad \frac{4.18}{n}$$

$\rightarrow \frac{1.18}{1.3} = 28.0$ 
 چون تفاوت بوده در دو طرف  
 منفی است

سوال ۲۱۷ - نرینه ۳



$$\frac{3.1}{1000} \quad \frac{134}{n}$$

$$n = 4444.7$$

سوال ۲۱۸ - نرینه ۳

علت رد نرینه ۴ است ندارد نمودن  $Mg$  است  
 $\Delta H = \frac{-2.48}{\text{محصولات}} - \frac{-19.5}{\text{مواد اولیه}}$

سوال ۲۱۹ - نرینه ۴

$$\Delta H = \boxed{-5.3} \rightarrow \frac{1.35}{2.7 \times 1} = \frac{q}{-5.3} \rightarrow q = 2515$$

سوال ۲۲۰ - نرینه ۲

\* نیاز به توضیح است که اکیال اغلب با جودات یونی در آب - لوله است که نرینه ۲ است



$$R = k[A][B]^2$$

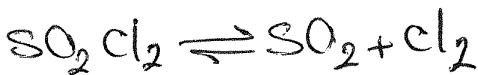
$$k = \frac{\text{mol}^{-1} \cdot \text{L} \cdot \text{s}^{-1}}{(\text{mol} \cdot \text{L})^2}$$

سوال ۲۲۵ - نرنده ۲

سوال ۲۲۴ - نرنده ۲

با گذشت زمان، تغییر غلظت  $H^+$  و در نتیجه تغییرات pH محلول می‌باید در دست آورده شود. کم‌تر شود تا در لحظه ۳۰۰ برآید و پتانسیل باید و تغییر می‌شود.

سوال ۲۲۷ - نرنده ۱



۱,۴

-n

۰

n

۰

n

$$(1,4 - n) + (n) + (n) = 2,8$$

$$\rightarrow n = 0,8$$

$$K = \frac{(0,8) \times (0,8)}{(1,4)} = 0,46$$

$$\frac{1,4 - n}{1,4} = \frac{0,6}{1,4}$$

$$\frac{n}{1,4} = \frac{0,8}{1,4}$$

$$\frac{n}{1,4} = \frac{0,8}{1,4}$$

سوال ۲۲۸ - نرنده ۲



۱

۰

-n

۲n

۱-n

۲n

$$En^2 + 2n - 2 = 0 \rightarrow \begin{cases} n = 1 \\ n = 1/2 \end{cases}$$

$$\rightarrow \alpha = \frac{1}{2} \times 100 = 50\%$$

$$= 50\%$$

سوال ۲۲۹ - نرنده ۳

$$pH = 5 \rightarrow [H^+] = 10^{-5} = M\alpha \rightarrow \alpha = \left[ \frac{10^{-5}}{M} \right]$$

$$\frac{10^{-5}}{1,4} = \frac{1,0 \times 10^{-7}}{n}$$

