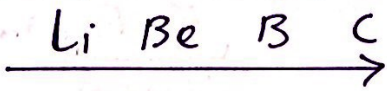




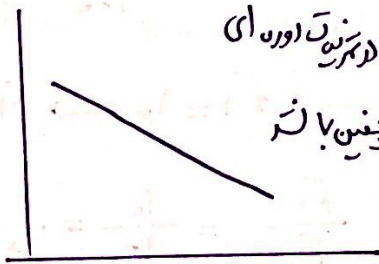
سوال ۲۰۳ گزینه ۴



پیش بینی می شود (طبق نمودار) ب

درک (در مرتبه آورده ای)

پاسخ چنین باشد



سوال ۲۰۱ گزینه ۳

عبارت صحیح است ✓

عبارت ب صحیح است ✓

عبارت ب نادرست است چون واکنش انجام می شود و واکنش یونی: واکنش رهنه (فرا آورده) ✗

عبارت مت نادرست است چون این واکنش انجام نمی شود پس: ✗

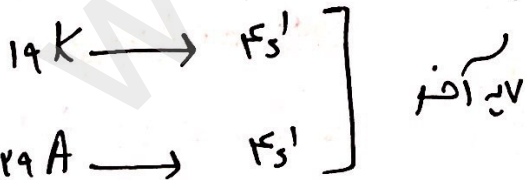
واکنش یونی و واکنش رهنه (فرا آورده)

سوال ۲۰۴ گزینه ۱

دقت کنید، راسته لایه آخر پر شده

نه لایه فلزیت پس لزوماً نباید

هم لایه باشد.



سوال ۲۰۲ گزینه ۲

فلزات دوره ۳ ← Al, Mg, Na

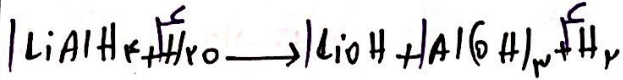
نافلزات ← Cl, S, P

دقت کنید طبق صورت سوال نباید
بازنجیب را در نظر بگیرید !!

۳ فلز + ۳ نافلز



سوال ۲۵۷ گزینه ۴



$$11,2 \times \frac{1}{22,4} = 0,5 \text{ mol } H_2$$

$$0,5 \text{ mol } H_2 \times \frac{1}{4} = 0,125 \text{ mol } LiAlH_4$$

$$0,125 \times \frac{318}{1 \text{ mol}} = 39,75$$

$$\% \text{ نظریه} = \frac{39,75}{45} \times 100 = 88\%$$

سوال ۲۵۵ گزینه ۲

$$\bar{M} = \frac{M_1 \times F_1 + M_2 \times F_2}{F_1 + F_2 = 100}$$

↑
در دو سر باشند

$$14,2 = \frac{14F_1 + 14(100 - F_1)}{100}$$

$$\rightarrow F_1 = 90 \rightarrow F_2 = 10$$

$$\frac{F_2}{F_1} = \frac{10}{90} = \frac{1}{9}$$

سوال ۲۵۸ گزینه ۴



$$0,36 \text{ gr} \times \frac{1 \text{ mol}}{107} = 0,5 \text{ Fe(OH)}_2 \text{ مول}$$

$$0,5 \times \frac{1}{1} = 0,5 \text{ mol } FeCl_2$$

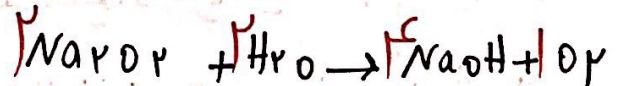
$$0,5 \text{ mol } FeCl_2 \times \frac{2}{4} = 0,25 \text{ mol } Fe_2O_3$$

وقت نگیرد در صورت خولت به صورت Fe_2O_3

$$0,25 \times 140 = 35 \text{ gr}$$

$$35 \text{ gr} \times \frac{112}{140} = 28 \text{ gr } Fe \quad \frac{28}{14} = 2$$

سوال ۲۵۶ گزینه ۲



موازنه را از Na یا H شروع کنید

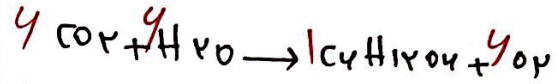
مجموع ضرایب = ۹



سوال ۲۱۱ گزینه ۴

همی صحیح است
عبارت اول - نقطه در خودار
قضی محلول و شکر ✓
مغزای
عبارت دوم - نقطه A انطاله شورگی
روی نمودار نشان می دهد. (عرضه از مبداء)
عبارت سوم: نقطه D زیر خودار، قضی بر نسته
و همچنان می توان حل کرد ✓
عبارت چهارم: نقطه C بالا نمودار و
خراب نسته است (تیرط نظرات)

سوال ۲۰۹ گزینه ۱



$$44 \times 10^3 \text{ gr} \times \frac{1 \text{ mol}}{44} \times \frac{1 \text{ mol}}{4 \text{ mol}} \times \frac{180 \text{ gr}}{1 \text{ mol}}$$

$$\times \frac{1 \text{ kg}}{10^3 \text{ gr}} = 45 \text{ kg} \quad \text{گوزن}$$

سوال ۲۱۲ گزینه ۳

هر سه مورد زیر
بلا بیهوشن ضیار تازه در آب شور
مستوم نشون زر را آلون خشک در آب لوان
نهداری ملولانته و ت لونت و ماهی درضا
هر بوجل به خامت ندر نشانی را اسزرات
الاعا نشون نشون لول و لالی خیر این
مورد ر نیا

سوال ۲۱۰ گزینه ۴

ملقو من کتاب صفحات ..

عبارت اول - صفحه ۴۹ جدول ۱
عبارت دوم - صفحه ۴۹ حاشی
عبارت سوم - صفحه ۴۸ حاشی کن
عبارت چهارم - صفحه ۴۹
تمام عبارات صحیح هستند



سوال ۲۱۵ گزینه ۳

سرانه مصرف مواد غذایی متفاوت است
مصرف کبچہ برای پیشگیری و ترمیم
یوگنی استخوان ضروری است.
تبدیل ماہ

سوال ۲۱۳ گزینه ۲

$$M = \frac{load}{area}$$

$$= \frac{10 \times 23 \times 10}{44}$$

$$= 4.5 \text{ مولر}$$

سوال ۲۱۶ گزینه ۱

حیوانان شیر در ماه است دوسه
سطح انرژی خوراکی اورن از روانشناسان
پایین تر است ✓
انرژی از ماهانم و حصہ جریان می یابد
با تدریج و کم و زیاد
انرژی تدریجی شور

سوال ۲۱۴ گزینه ۳

$$10.915 = \frac{a}{10 \times 1000} \times 10^y \rightarrow \boxed{a = 1.095} \text{ gr cl}^-$$

$$HCl \rightarrow H^+ + Cl^-$$

$$1.095 \text{ gr cl}^- \times \frac{1 \text{ mol}}{35.5} \times \frac{1 \text{ mol HCl}}{1 \text{ mol cl}^-}$$

$$\times \frac{34.5 \text{ gr}}{1 \text{ mol HCl}} = 1.1258 \text{ gr HCl}$$

$$1.1258 \times \frac{100 \text{ gr}}{34.5 \text{ gr HCl}} = 3.108 \text{ gr}$$

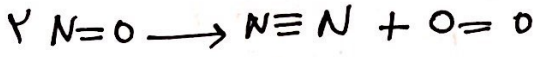
مطلوب
حاصل شده

$$1.12 \text{ gr/ml} = \frac{3.108}{y} \Rightarrow$$

$$y = 2.57 \text{ mL}$$



سوال ۲۱۹ گزینه ۱



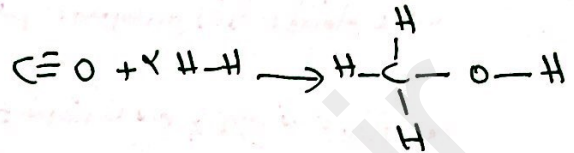
$$(2 \times 40) - (94 + 44)$$

$$= -22$$

$$E_a = +381$$

$$\Delta H + E_a = +155$$

سوال ۲۱۷ گزینه ۳



$$[1078 + 2(432)] - [3 \times 414 + 360 + 444]$$

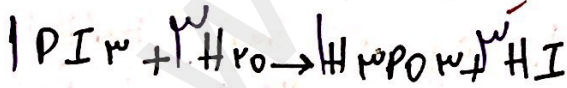
$$= -110$$

سوال ۲۲۰ گزینه ۱

ماده اول آب و آب درجه اول

و با یون H_3PO_4 نوبت شود

در این صورت:



$$2014 - 412 = 1414$$

$$1414 \times \frac{1 \text{ mol}}{412} = 0.4 \text{ mol}$$

$$R = \frac{0.4 \text{ mol}}{2 \times 40} = \frac{3.3 \times 10^{-4}}{1}$$

$$0.4 \text{ mol} \times \frac{3}{1} = \frac{1.2 \text{ mol}}{1} = 1.2$$

سوال ۲۱۸ گزینه ۴

E_a نه با افزایش دما

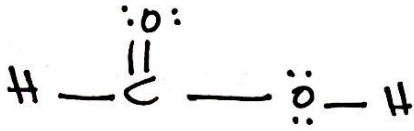
فنا می شود و انرژی انجام نمی شود

می توان گفت نقش بازدارنده دارد.



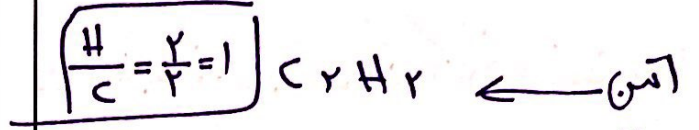
سوال ۲۲۳ گزینه ۲

فرمولی با همان متانویسک ایند

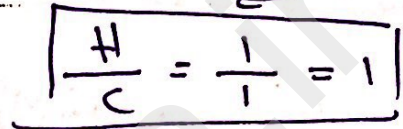


چهارخصلت نامیونی دارد
یون پروردنیه ← استیک اسید
در جوهره و در جوی یافت می شود
با آب پیوند هیدروژنی دارد.

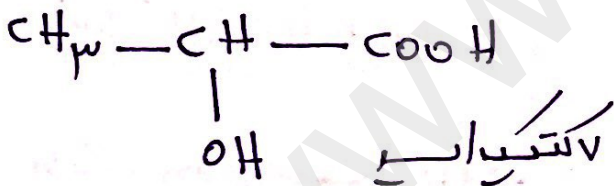
سوال ۲۲۱ گزینه ۳



هیچ اوزن بیانی ← H CN

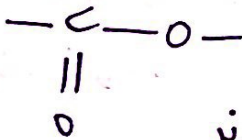


سوال ۲۲۴ گزینه ۴



لاکتید اسید

نوی استیل ترصالات



دارند

سوال ۲۲۲ گزینه ۴

در پلیمرهایی مثل پلی استیلن و پلی اکریل

C=C وجود ندارد.

بقیه موارد صحیح است.



سوال ۲۲۷ گزینه ۳

برای افزایش ضرورت پاک کنندگی شوینده‌ها
افزودن برم هیدروژن کربنات
بهبودات زیوادروکنش با شوینده‌ها
به مابون تبدیل می‌شود

سوال ۲۲۵ گزینه ۱

از آب شسته پارازالین می‌توان

توصالکی با آب تهیه کرد.



پارازالین

سوال ۲۲۸ گزینه ۴

$$d=1 \rightarrow 200 \text{ mL} = 200 \text{ gr}$$

$$2000 = \frac{m}{200} \times 10^4$$

$$m = 0.4 \text{ gr Ca اولیه}$$

$$4172 \times \frac{1 \text{ mol}}{234} \times \frac{1 \text{ mol}}{2 \text{ mol}} \times \frac{1 \text{ mol Ca}}{1 \text{ mol}}$$

$$\times \frac{40 \text{ gr}}{1 \text{ mol Ca}} = 0.4 \text{ gr ربوب}$$

همان ربوب است

$$\frac{0.4}{0.4} \times 100 = 100 \%$$

سوال ۲۲۶ گزینه ۲

فصل ششیم به مول آب

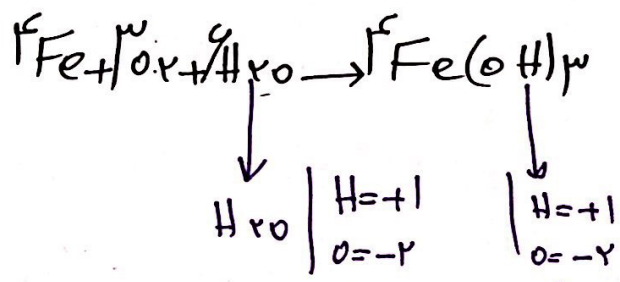
۲۰۰۰ در هر جا ① آب

مجموعاً ۲۰۰۰ آب اول

مصرف شود.



سوال ۲۳۱ گزینه ۳



همچون تغییر در درجات اکسایش واکنش در این واکنش و نقش آن در کنترل دارو

سوال ۲۲۹ گزینه ۳

$$[H^+] = M \alpha$$

$$4 \times 10^{-3} = 0.1 \times \alpha \rightarrow \alpha = 4 \times 10^{-2}$$

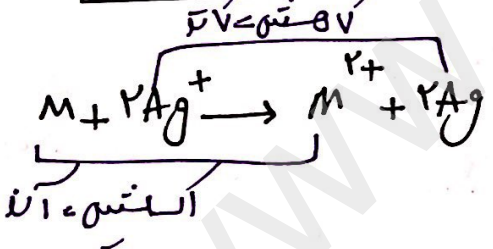
$$\% \text{ در } = 4 \times 10^{-2} \times 100 = \boxed{4\%}$$

$$pH = -\log [H^+] =$$

$$-\log 4 \times 10^{-3} = 3 - \log 4$$

$$3 - 0.6 = \boxed{2.4}$$

سوال ۲۳۲ گزینه ۴



$$E^\circ = E_{\text{کاتد}} - E_{\text{آنود}}$$

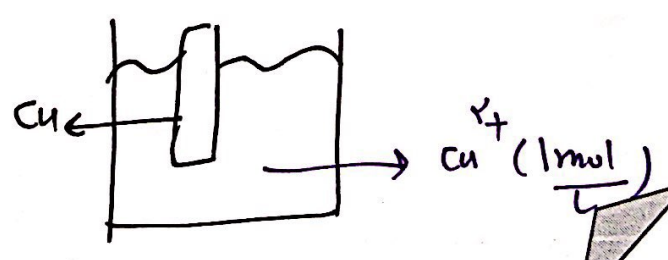
$$0.8 - E_{\text{آنود}} = 1.57$$

$$E_{\text{آنود}} = -0.77$$

و Ag^+ آنده است از M^{2+} است.

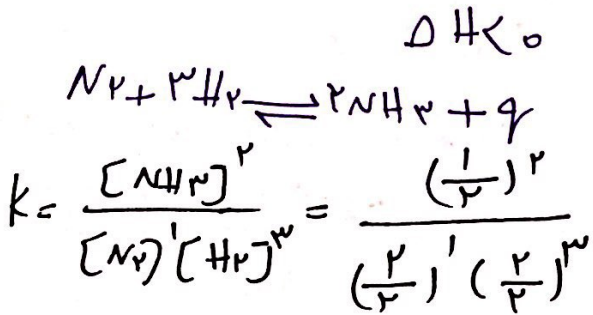
سوال ۲۳۵ گزینه ۱

نیم سلول استاندارد:
یعنی تیغه فلز مورد نظر درون
محلول حاوی یون های خودشان
باعطای آن است.





سوال ۲۳۵ گزینه /



$$= 1/27$$

چون در ماده‌ات با V هستن و ما واکنش
در جهت رفت حرکت کرده و با افزایش فراگوره
و K افزایش می‌یابم
واکنش دهنده

سوال ۲۳۳ گزینه

در واکنش هر اتم کربن به ۳ اتم کربن وصل
و بر لیل وجود پیوندهای دوتایی
به بنزن تئیرترات
مدد بش نیست

سوال گزینه

سوال ۲۳۴ گزینه ۲

500 | (رشته ۲) ورر
503 | اتم مرکزی دارای
خونی بار + ات (۵+)