

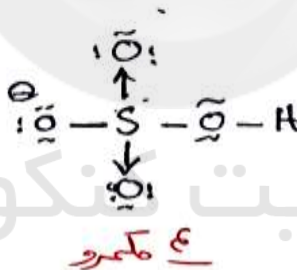
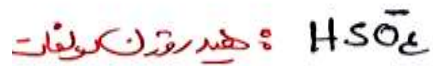
۲۰۱ ← گزینہ ۳ صحیح

۲۰۲ ← گزینہ ۱ صحیح

فلزات علیحدگی بالذست دادن یک الکترون یا دو یا تا پنج قبل از خود ہر سہ ہیں
 انہری لازم ہری جو الیکٹرون دوسرے الیکٹرون سے بڑھت ہوں۔

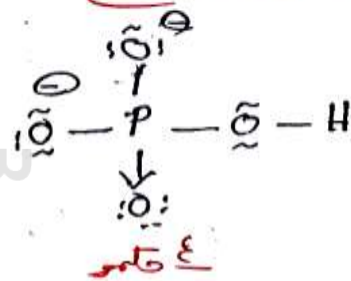
۲۰۳ ← گزینہ ۴ صحیح

۲۰۴ ← گزینہ ۱ صحیح د فلزات علیحدگی سے پہلے درجہ گروہ عدد امی و والٹن پذیر انہری ہری



۴ گروہ

۲۰۵ ← گزینہ ۴ صحیح

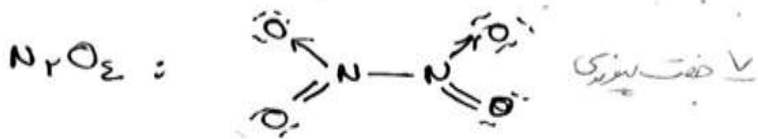
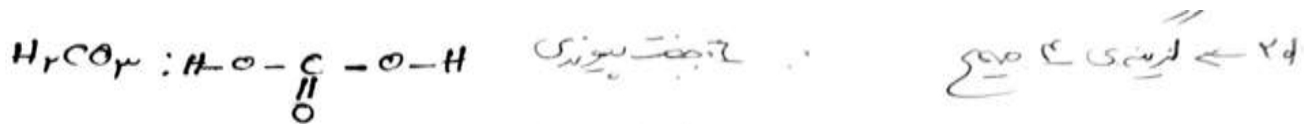


۴ گروہ

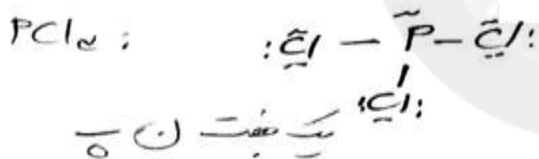
۲۰۶ ← گزینہ ۲ صحیح

- سیانڈ : CN⁻
- نٹریٹ : NO₂⁻
- فوسفات : PO₄^{۳-}
- کلورٹ : ClO₂⁻
- مینگنات : MnO₄^{۲-}

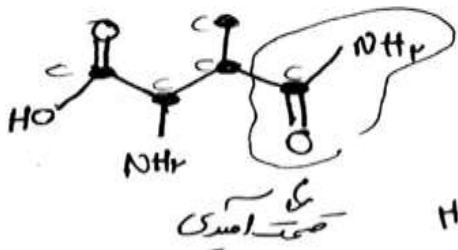
- جمع بارہا : ۸
- جمع الیکٹرون ماہ : ۱۴



۲۵ ← گزینی ۲ صحیح فرمول مولکولی ۱- بتانل و دی ایل اتر C₂H₁₀O ہے یا سدا اما صحیح
 آنکارفہ دارد پس انومر اند. لیکن از ضابطہ الکل ما و گزینی انظواہ اتر ماہر یا سدا.

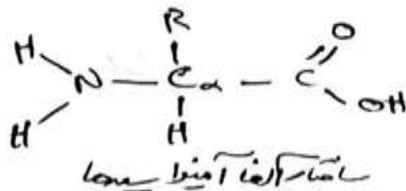


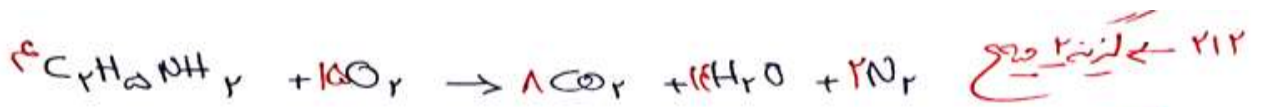
۲۱۰ ← گزینی ۳ صحیح قطعہ عدد ۲ با سببہ نوشتہ شدہ زیرا از این واکنش گاز اسن تولیدہ شود.



۲۱۱ ← گزینی ۳ صحیح قطعہ عدد آخر ادر است

✓ بہ دلیل داشتن عامل اسید COOH و عامل بازی آمینی (-NH₂) آفتر است





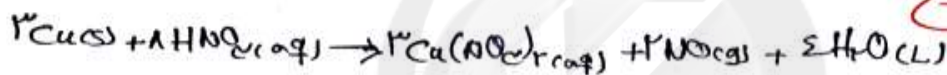
۲۱۵ ← لکھنے پر صحیح، مادہ مستقل راہ میں آتا ہے
 مطرد اور ۲ نادرست آتا ہے

$C_9H_8O_2$

درصدی کثرت: $\frac{9 \times 12}{116} \times 100 = 91.37\%$

نسبہ کم: $\frac{12 \times 9}{8 \times 1} = 13.5$

۲۱۴ ← لکھنے پر صحیح



? mol $HNO_3 = 12.1g \times \frac{1mol}{188g/mol} \times \frac{8mol HCl}{3mol Cu(NO_3)_2} \times \frac{1g}{1} = 0.128 mol$

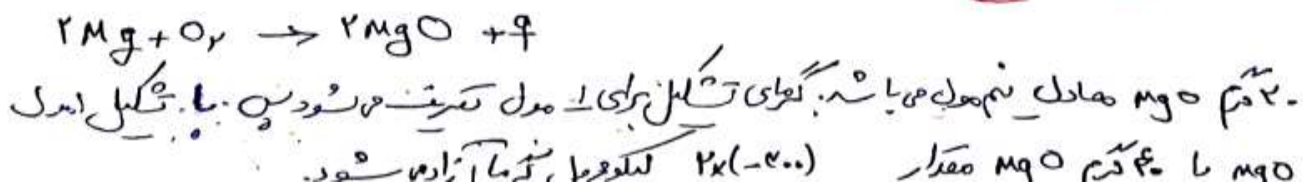
$M = \frac{n}{V} \rightarrow V = \frac{0.128 mol}{1} \rightarrow V = 0.128 L = 128 mL$

۲۱۵ ← لکھنے پر صحیح

$$x = \frac{\text{جہولہ عنصر} \times \text{تعداد} \times \text{درصد جہولہ}}{\text{جم مولکولی مادہ}}$$

$0.12 = \frac{9 \times 52}{M} \times 100 \Rightarrow M = 54 g/mol$

۲۱۶ ← لکھنے پر صحیح



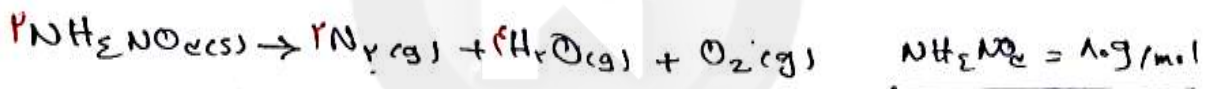
۲۱۷ ← ارجحاً دارا ما بہ احتمال ہستی لہذا صحیح

معد ۳ و ۲ نادرست و معد ۱ درست است۔

در معد ۱ اگر طراح قصد فقط را اضافه مکرر قطعاً باید این لہذا را اشتباه حساب می کردیم لہذا در متن کتاب بہ سه نوع حرکت ارضائے انتقالی و غیر ہستی اشارہ شد کہ لہذا ۱۔ دو معد ۱ ک را داده۔ جواب این سوال بہ فرض طراح متعلق دارد۔

۲۱۸ ← لہذا صحیح است۔ چون شرایط STP است آ بصورت جامع خواهد بود

۲۱۹ ← لہذا صحیح است۔



گرمای دافش یا ۸ را باید حساب کنیم۔
 ۱۵۰ کج → ۱ و ۱
 ۲ × ۸۰ گ → ؟ → ؟ = ۲۴۰ کج

$$\rightarrow \Delta H_{\text{واضح}} = 2 \times (-240) - 2 \times \Delta H_{\text{NH}_4\text{NO}_3} = -980 - 2 \Delta H_{\text{NH}_4\text{NO}_3}$$

$$\rightarrow \Delta H_{\text{NH}_4\text{NO}_3} = -270 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$\frac{-21}{10021} = \frac{x \text{ k NO}_3}{x + 2000} \Rightarrow x = 122.0 \text{ k NO}_3 = 12,200 \text{ mol k NO}_3$$

۲۲۰ ← لہذا صحیح ہے

جم ادب یا کوئی طردہ نہ حاصل لہذا لہذا

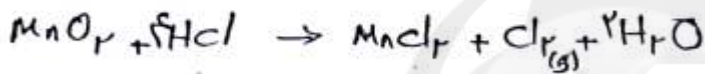
۱۲۱ ← لیٹری ۱ ص ۱

حوضی کثیف حجم ۱ لیٹر است پس حجم ۱ لیٹر ۱۰۰۰ مل ہے۔

$$10200 = \frac{x \times 10^3}{1000} \Rightarrow x = 11.14 \text{ g Na}^+ = 0.48 \text{ mol}$$

$$M = \frac{n}{V} \Rightarrow M = \frac{0.48 \text{ mol}}{1 \text{ Lit}} = 0.48 \text{ M}$$

۱۲۲ ← لیٹری ۱ ص ۱



$$M = \frac{n}{V} \Rightarrow 0.1 = \frac{n}{1.0} \Rightarrow n_{\text{HCl}} = 0.1 \text{ mol}$$

$$0.1 \text{ mol HCl} \approx 1 \text{ mol Cl}_2(\text{g}) \Rightarrow \text{mol Cl}_2 = \frac{0.1}{2} = 0.05 \text{ mol Cl}_2$$



$$1 \text{ mol Cl}_2 \approx 2 \text{ mol KBr} \Rightarrow \text{mol KBr} = 0.05 \times 2 = 0.1 \text{ mol KBr}$$

$$M = \frac{n}{V} = \frac{0.1}{1.0} = 0.1 \text{ M}$$

۱۲۳ ← لیٹری ۴ ص ۱



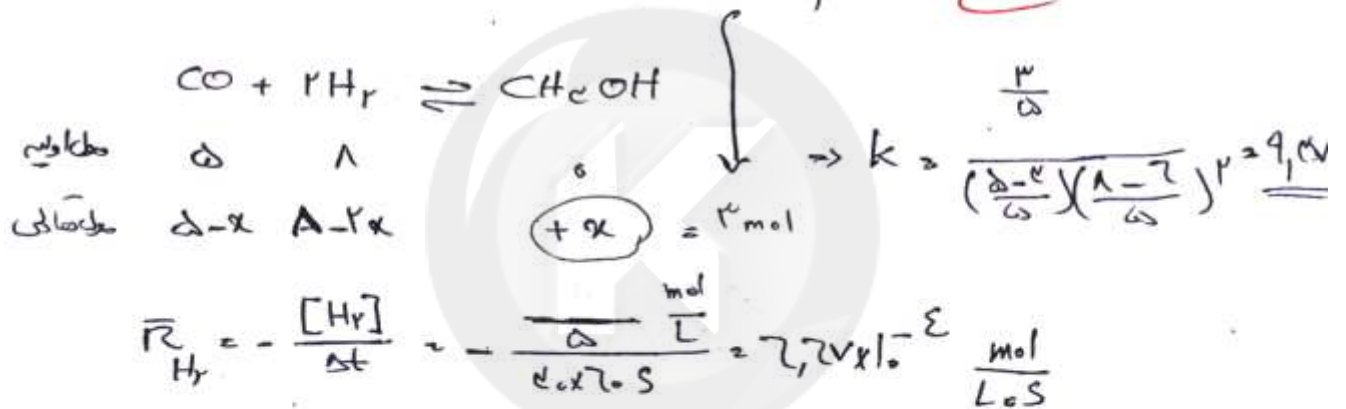
۱۲۴ ← لیٹری ۳ ص ۱
 وقت pH از ۱۰ تا ۱۴ رسیدن غلظت OH^- ۱۰ برابر شد و
 ثابت بودن غلظت X با توجه به رابطه سرعت، سرعت کاهش (10^4) برابر شد ۱۰۰۰۰...

۲۲۵ ← لیزنی ۲ صبح کُلل بصرہ فعال فن وائن بری نظریہ ہی حالت گذار اراٹہ سڈہ

۲۲۶ ← صحت سوال بہم ← اگر مائیں دو حال حرکت است پس لہری نمائیں لحظہ احراق سترن

چہ سہن دارد؟!!!

۲۲۷ ← لیزنی ۱ صبح ۹۶ گرم مائڈول ۴ مول است.

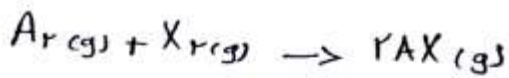


۲۲۸ ← لیزنی ۴ صبح است سایت کنکور



$$K = \frac{[CO_2]}{[CO]} = \frac{0.95}{0.05} = 19$$

$$? g_{Fe} = 0.95 \text{ mol}_{Fe} \times \frac{57.8 \text{ g}_{Fe}}{1 \text{ mol}_{Fe}} = 54.9 \text{ g}_{Fe}$$



$$K = \frac{(0.004)^2}{0.18 \times 0.18} = 2.5 \times 10^{-2}$$

دقت کنند چون جبکہ کثرتوں کی دو طرف ایک نسبت دیکھائی گئی ہے، لیکن یہاں غلطی ہوئی ہے اور اس کی وجہ سے یہاں غلطی ہوئی ہے اور اس کی وجہ سے یہاں غلطی ہوئی ہے۔

۲۴۰ ← لڑینی ۳ صبح
یہاں درجہ اولیٰ، وجہ حرکت والی بہت کم ہے اور اس کی وجہ سے یہاں غلطی ہوئی ہے۔

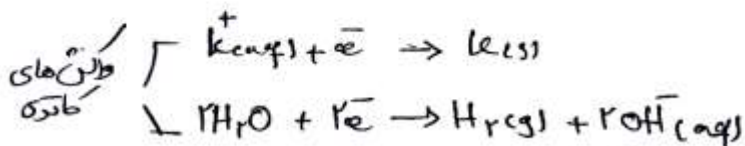
۲۴۱ ← لڑینی ۴ صبح
یہاں $NaOH$ باز قوی ہے اور اس کی وجہ سے یہاں غلطی ہوئی ہے۔

$$M = \frac{n}{V} \Rightarrow 0.01 = \frac{n}{10} \Rightarrow \frac{n}{NaOH} = 0.1 \text{ mol}$$

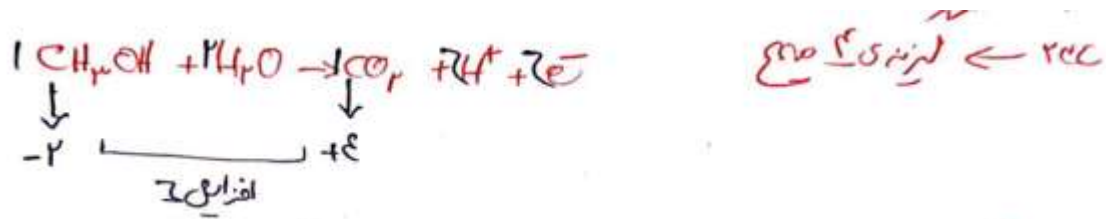
$$1 \text{ mol}_{NaOH} \approx 1 \text{ mol}_{OH^-} \rightarrow \text{mol}_{OH^-} = 0.1 \text{ mol} \Rightarrow [OH^-] = \frac{0.1}{10} = 2.5 \times 10^{-2}$$

$$\boxed{2.5 \times 10^{-2} \frac{\text{mol}}{L}} \Rightarrow \underline{pH = 9.7}$$

۲۴۲ ← لڑینی ۱ صبح



یہاں OH^- کی مقدار کم ہے اور اس کی وجہ سے یہاں غلطی ہوئی ہے۔



۲۔ پروپانول الکل نوع دوم است کہ در اثر آکسایش بہ استون کہ جز آلتوہما تبدیل ہوتہ (اکتاہ حذف ہوتہ انواع الکل ہا !!)

۲۴۵ ← لیزنی ۲ صیح



سایت کنکور