ducm NT. 8-8 1) 11 Fullenemon простоле вещество Tela Sn, Mn, C Speelellaum Oz, Ha graces Sn, Mn. auceas Kpercmand annas CLa (couepog) yemap. 2) coueper- 2mo ranorere VII gynna (Fa, Cla, BZ, Ia 3) N. berg-ba surger OSpaz-Fb 0=) 02 4 03 Kucuopoj - cullem à automponiesse cuojuquikaijun Oz 4 Oz (ojon) Sh > d "B-mbenjoe beeyeembo nou C°-33 mbenjoe ouobo C > grout, accuas, yaquem. nebpaeyaemene E nopourou N2 M20 MaOz M2COZ MaOs enoruno paenozuami c noenoregeno o kereja MnOx, 6 nposepuy c H2O2 vaisnam yenosuy nopoura MnD, uadend facer boyenerer daza Oz M202 => M2+02 MaCO3 > H2O + CO2 $CO_{x} + (a(OH)_{2} = CaeO_{3} + M_{a}O$ nour meeerel us becauleo bour 8010 Dobalies I bejuaum B chere any c bogod godabumo herenous tanens dancingea, parmop comanem pulseemoboles M2 (O3 + claused -) racmbon cmacer upacesses

yemous zucum and unecoma

clum Nd NB Mg-CO2- ellerar, kapsovain clarecce $M_{a}(M_{p}CO_{3})^{2}24 + 12 + 16 \cdot 3 = 84$ $W(M_{p} = \frac{24}{84} = 0,286 = 28,6\%$ $W(C) = \frac{12}{84} = 0,1428 = 14,3\%$ W(0) = 16.384 = 0.5714 = 57.1%MgCO3->MgO+CO2 Benjecombo Z - CO2 (grueencensud reg) NH C3H8+502 -> 3002+4Had NS 3N2HU -> 2NH3+N2 # Nally Mata H2 $\vec{H} - \vec{N} - \vec{N} - \vec{N}$ M MI $W(N) = Ar(N) \cdot 2$ $Mr(Nahu) = \frac{14 \cdot 2}{14 \cdot 2 + 4} = \frac{28}{32} = 87,8\%$ Na Hu + O2 > Nat2H2O

Всли в пробирку с газом У внести тистощую лучнику, то онв испыхивает. К метала, жилкий при обычных условнях, который пе реагируст ни с соцяюй, им с разбавленной серной кислотами. Гочные издерения показывают, что на 868 мг зещества, выделенного из мази, удаётся получерения показывают, что на 868 мг зещества, выделенного из мази, удаётся получить 804 мг металла Х.
1 Определите вещества Х и Y. Каксе вещество выдейный из мази? Ответ полутердите расчётом.
2. Напишите уравнение режилии образованые веществ Х и Y в приборе изображённом на рисуще. К какому типу относится данныя режилия?
3. Вещество, которое юные кимики выделияти из мази, в отличие от метала Х.

elecon n 3

16 B-bo recembro yberna Cepa-S clemaeus & Dogenorumo zno Clemaeus & Dogenorumo zno Clemaeus & Dogenorumo zno Cas V - Oz poso T. V. Tuleocejael seguenete a benorumbaet

При сгоранан газа Z образуются углекислый газ и вода. Масса образующегося

1