



Kimyo fandan imtihon javoblari

1-bilet

1-savol: $\text{NaOH} = \text{Na}^+ + \text{OH}^-$ $\text{Ca(OH)}_2 = \text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^-$ $\text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$ $\text{HCl} = \text{H}^+ + \text{Cl}^-$ $\text{K}_2\text{CO}_3 = 2\text{K}^+ + \text{CO}_3^{2-}$ $\text{NaHCO}_3 = \text{Na}^+ + \text{HCO}_3^-$

2-savol: umumiy formulasi: $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$

Bir xil molekulyar massaga, sifat va miqdoriy tarkibga ega bo'lgan, lekin kimyoviy tuzilishi, fizik va kimyoviy xossalari turlicha bo'lgan moddalar izomerlar deb ataladi.

Organik birikmalarda ham uglerod to'rt valentli bo'lib, uglerod atomlari biri-biri bilan to'g'ri, tarmoqlangan, yopiq zanjir (halqa) hosil qilib birika oladi.

C_8H_{18}	18	an	halqa
C_9H_{20}	35		
$\text{C}_{10}\text{H}_{22}$	75		
$\text{C}_{11}\text{H}_{24}$	159		
$\text{C}_{12}\text{H}_{26}$	355		
$\text{C}_{13}\text{H}_{28}$	802		
$\text{C}_{20}\text{H}_{42}$	366 319		

modda faqat bitta tuzilish formulasi ilishga ega, deb qat'iy ta'kidladi. molekulalarida atomlar bog'lanish

$-\text{CH}_2-$ $\text{CH}=\text{CH}-$

Parafinlar (alkanlar)da	
Modda	Izomerlar soni
CH_4	1
C_2H_6	1
C_3H_8	1
C_4H_{10}	2
C_5H_{12}	3
C_6H_{14}	5
C_7H_{16}	9

gomolog qatori

3-savol. 50 g 5 % li osh tuzi eritmasini tayyorlash uchun qancha tuz

va suv kerak

bo'ladi? Javob: 50gr eritma-----100%

$X = ?$ ----- 5% $X = 50 \times 5 / 100 = 2.5$ gr demak bu eritmada 2.5 gr osh tuzi (NaCl) bor suv esa 47.5 (sababi 50 gr eritma tarkibidagi 2.5 gr suvni olib tashlasak $50 - 2.5 = 47.5$). Bu eritmani tayyorlash uchun 2.5 gr osh tuzi (NaCl) va 47.5 gr suv kerak bo'ladi.

2-bilet

1) Fizik xossalari. Sulfat kislotasi rangsiz, hidsiz, og'ir moysimon suyuqlik. 96% li konsentrlangan sulfat kislotaning zichligi 1,84 g/sm³ ga teng. U suvda eritilganda juda ko'p issiqlik ajralib chiqadi. Shuning uchun sulfat kislotani suvda eritishda juda ehtiyot bo'lish kerak. Sulfat kislotani suvga aralashtirib turgan holda quyish kerak. Aksincha, suvni sulfat kislotaga quyish mumkin emas!

Kimyoviy xossalari. Suyultirilgan sulfat kislotasi bilan konsentrlangan sulfat kislotaning kimyoviy xossalari farq bor. Suyultirilgan sulfat kislotasi kislotalar uchun xos bo'lgan barcha xossalarni o'zida namoyon qiladi.

2) asosiy zanjirda qo'sh bo'g tutgan to'yinmagan uglevodorodlar alkenlar deb ataladi.

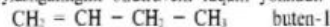
Alkenlarning umumiy formulasi: C_nH_{2n}

Alkenlar qo'shimchasi: **-en** yoki **-ilen**.

Etilen to'yinmagan uglevodorodlar gomologik qatorining dastlabki vakili hisoblanadi - C_2H_4 .

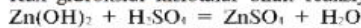
Izomeriyasi va nomlanishi. Butandan boshlab to'yinmagan uglevodorodlar zanjirining tarmoqlanishi hisobiga ham, qo'shbog'ning siljishi hisobiga ham izomerlanishi mumkin. Masalan, buten C_4H_8 .

To'yinmagan uglevodorodlarning izomerlarini nomlash uchun uglerod zanjiri qo'shbog' yaqin tomondan raqamlanadi va uglevodorod nomiga **-en** qo'shimchasi qo'shilib, qo'shbog' nechanchi uglerod atomidan keyin joylashganligini bildiruvchi raqam yoziladi:



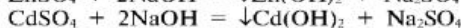
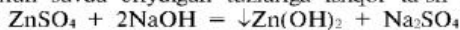
3-savol

Rux gidroksidi kislotalar bilan reaksiyaga kirishib, tuzlarni hosil qiladi:



Hosil bo'lgan rux sulfat tuzi rux kuporosi - $\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$, ya'ni kristallgidrat shaklida olinadi. $\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ tuzi ruxning eng muhim birikmalaridan biri bo'lib, ko'p maccadlarda ishlatiladi.

Rux guruhchasi elementlarining gidroksidlari suvda erimaydi. Ularni olish uchun suvda eriydigan tuzlariga ishqor ta'sir ettirib olinadi:



Rux gidroksidi yuqorida aytib o'tilganidek, amfoter xossaga ega bo'lganligidan ishqorlar bilan ham reaksiyaga kirishadi va sinkatlarni hosil qiladi:



3-bilet

1) Kimyoviy xossalari. Nitrat kislotasi bir negizli kuchli kislotadir. Suyultirilgan eritmalarda to'liq dissotsiatsiyalangan bo'ladi:



Ushbu imtihon biletining javoblarini to'liq holda olish uchun biz bilan telegram orqali bog'laning.

Telegram nomer: **+998993942820**

Telegram address: **@imtixonga**

Imtihon javoblari **6 MING so'm**

Klikdan yoki paymedan kartaga o'tkazish orqali to'langanda bitta fanning bir sinfi **5 MING so'm**

Klikdan to'lash uchun ushbu kodni terib chaqiruv tugmasini bosing

***880*3*8600050475600518*summa#**

Payme uchun karta raqam: **8600050475600518**

Kara egasi: Xasanboy Rasulov

Paynet orqali to'langanda **6 ming so'm**

Paynet uchun tel raqam: bizga murojaat qilsangiz aytamiz

ILTAMOS To'lov qilganingizdan so'ng **ANIQ QILIB** to'lov qilgan vaqtingizni qancha tushirganizni va nima fan kerakligini yozib yuboring

Masalan: *Bugun 14:43 da 6380 karta raqamiga 6 ming so'm to'ladim 8-sinf ingliz tili kerak*

Iltimos faqat telegram orqali murojaat qiling!

hasanboy