

**Шәһәр күләмендә химия фәннәннән татар телендә үткәрелә торган
олимпиаданың йомгаклау этабы биремнәре
2022-2023 нче уку елы
10 нчы сыйныф**

Эш вакыты – 120 минут

Гомуми балл – 100

1 нче бирем. (20 балл)

CuSO_4 эремәсен 1 сәгать дәвамында 4 А ток астында электролизлаганда катодта күпме масса бакыр аерылып чыга (ток буенча чыгыш 100 %). Бакыр сульфаты эремәсе электролизы схемасын языгыз.

2 нче бирем. (20 балл)

Күләме 2,75 л булган тимер савытка 1,53 г чикле монокарбон кислотасы салалар, ә аннары савыт эченә 3,36 л кислород (н.ш.) кертәләр. Кабызганнан соң кислота тулысынча янып бетә һәм бу вакытта савыт эчендәге басым 227°C -та 306 кПа була. Кислотаның формуласын табыгыз һәм аның биш изомерының структур формулаларын языгыз.

3 нче бирем. (20 балл)

Түбәндәге әверелешләр схемасын чишегез һәм туры килүче реакция тигезләмәләрен языгыз:



4 нче бирем. (20 балл)

Альдогексоза һәм 2-кетогексозаның структур формулаларын языгыз. Һәрбер очракта ничә стереоизомерлар мөмкин? Түбәндәге табигый монозаларның фишер проекцияләрен языгыз: D-глюкоза, D-галактоза, D-манноза һәм D-фруктоза.

5 нче бирем. (20 балл)

А углеводородын бромоводород белән эшкәрткәннәр. Нәтижәдә ике изомердан торган катнашма барлыкка килгән (В һәм С, бер изомер икенчесенә караганда күпкә күбрәк булган). Әгәр В матдәсен башта селтенә сулы эремәсе белән, ә аннары жылытканда бакыр (II) оксиды белән эшкәрткәндә, калий перманганатының сулы эремәсен төссезләндерүче, Д кушылмасы барлыкка килә. С изомеры охшаш әверелешләрдән соң симметрик төзелешле, масса буенча 69,77 % углеродтан торган һәм бромлы суны төссезләндермәүче Е матдәсен барлыкка китерә.

Шифрланган матдәләрнең структур формулаларын билгеләгез һәм тасвирланган реакцияләрнең тигезләмәләрен языгыз. Кайсы изомер В яки С күбрәк барлыкка килгән?