**Шәһәр күләмендә химия фәненнән татар телендә үткәрелә торган олимпиаданың муниципаль этабы биремнәре**

**2018-2019 нчы уку елы**

**8 нче сыйныф**

**Эш вакыты – 180 мин.**

**Гомуми балл – 100**

**1 нче бирем. *(20 балл)***

Продуктларны язып һәм стехиометрик коэффициентларны куеп реакция тигезләмәләрен язып бетерегез:

1. Zn + HNO3(сыег.)→

2. Ga + H2O + NaOH→

3. SiH4 + H2O →

4. N2O + СO →

5. AlCl3 + NH3 + H2O →

6. As2O5 + NaOH →

7. Fe + CO →

8. Na2S2O3 + Cl2 + H2O →

9. FeO + KNO3 + KOH →

10. MnSO4 + NaNO3 + Na2CO3 → Na2MnO4 + NaNO2 + … + CO2

**2 нче бирем. *(20 балл)***

Хлорның азот белән булган 2 л (н.ш.ларда) катнашмасыннан барлык хлорны йоттыру өчен 3,16 г натрий тиосульфаты тотылган. Газ катнашмасындагы хлор һәм азотның күләм өлешләрен билгеләргә.

**3 нче бирем. *(20 балл)***

Түбәндәге матдәләрдә үзәк атомның гибридлашу тибын һәм молекулаларның конфигурациясен билгеләгез: СаСl2, ВН3, СН4, РСl5, SF6.

**4 нче бирем. *(20 балл)***

Лаборатория шартларында хлорид кислотасыннан хлор табуның биш ысулын атагыз. Һәрбер ысул өчен реакция тигезләмәләрен языгыз.

**5 нче бирем. *(20 балл)***

Су белән 1 грамм натрий амальгамасы тәэсир итешкәндә селте эремәсе барлыкка килгән. Аны нейтральләштерү өчен 50 мл 0,1 нормальле хлорид кислотасы эремәсе тотылган. Натрийның амальгамадагы масса өлешен табыгыз.