**Шәһәр күлэмендэ химия фәненнән татар телендә үткәрелә торган олимпиаданың мәктәп этабы биремнәре**

**2018-2019 нчы уку елы**

**8 – нчы сыйныф**

**Эш вакыты – 180 мин.**

**Гомуми балл – 100**

**1 нче бирем. *(20 балл)***

Селте эремәсе аша күкерт (IV) оксиды уздырганда нинди класска кергән тозлар барлыкка килергә мөмкин? Реакция тигезләмәләрен языгыз.

**2 нче бирем. *(20 балл)***

Оксидлашу-кайтарылу реакция тигезләмәләрен төзеп бетерегез (барлыкка килүче матдәләрне күрсәтегез, стехиометрик коэффициентларны языгыз).

1. KI + H2SO4 + KMnO4 →

2. Ba + HNO3(сыег.) →

3. H2S + H2SO4 + K2Cr2O7 →

4. I2 + HNO3(куерт.) →

5. As + NaOH + NaClO →

6. PBr5 + P(кызыл) →

7. H2S + Cl2 + H2O →

8. H2SO4(кайнар, куерт.) + C(графит) →

9. O3 + H2S(г.) →

10. OF2 + H2 →

**3 нче бирем. *(20 балл)***

Түбәндәге оксидлашу-кайтарылу реакциясендә 1 моль оксидлаштыручының ничә моль электрон кушканын билгеләгез:

Mg + HNO3(сыег.) → Mg(NO3)2 + NH4NO3 + H2O

**4 нче бирем. *(20 балл)***

Ортофосфат кислотасы эремәсе аша аммиак уздырганда нинди класска кергән тозлар барлыкка килә? Реакция тигезләмәләрен языгыз.

**5 нче бирем. *(20 балл)***

90 % цинк сульфидыннан торган 1 т концентратны яндыру өчен, н.ш.ларга китерелгән, күпме күләм һава кирәк?