**Химия. І семестр 2016 – 2017 оқу жылы**

**Емтихан сұрағы**

**Төмендегі сұрақтарға жауап жазыңыз:**

1.Химия ғылымы нені зерттейді?

2.Қоспаның түрлері және бөлу әдістері.

3.Мына формулалар нені білдіреді: **2Н, 4Н2, 6Ғе, 3О2, О3, Н2**

4.Атом қандай бөлшектерден тұрады?

5.Мольдік масса деген не? Формуласы қалай өрнектеледі?

6.Элементтің валенттілігін не анықтайды және неліктен Аl ІІІ валентті?

7.Химиялық реакциялардың әр типіне 1 мысал келтіріп, реакция теңдеуін жаз:

8.Бейтараптану реакциясы дегеніміз не? Ол реакция неліктен олай аталады? Мысал ретінде химиялық реакция теңдеуін жазып түсіндір.

9.Авогадро тұрақтысы қаншаға тең?

10.Оттегіні алудың екі химиялық теңдеулерін жаз:

11.Химиялық реакциялардың жылу эффектісі деген не?

12.Күрделі заттарды ата және әрқайсысына 1 формула жаз.

13.Мына заттардың аттарын жаз:

 **К3РО4, СаСІ2, Мg(NO3)2, FeS, Al2 (SO4)3, Na2SO3**

14.Электр терістік деген не? Ол период бойынша қалай өзгереді?

15. **р - элемент** деген не?

16.Калидің периодтық жүйедегі орны бойынша сипаттама бер.

17.Химиялық байланыс түрлері, олардың әрқайсысына мысал келтір.

18. Кристалл тор деген не, қандай түрлері бар? Олардың физикалық қасиеттері қандай?

19.Элементтің реттік номері нені білдіреді?

20.Экзотермиялық реакциялар деген не?

21.Инертті газдармен қай элемент реакцияға түсе алады, неліктен?

22.Мына заттардың түзілуінің химиялық теңдеулерін жаз:

 **AgCl, BaSO4, H2, Cl2, Cu(NO3)2**

23.Төменде берілген есептерді шығар:

А) Күкірт қышқылының құрамындағы әрбір элементтің массалық үлесін % - бен есепте.

Ә) 8 г сутегі жанғанда түзілетін судың массасы және зат мөлшері қанша?

Б) 7 г темір күкіртпен әрекеттескенде 12,15 кДж бөлінді. Осы деректерге сүйеніп термохимиялық теңдеу құрыңдар.