

**ХИМИЯ 9 синф**

**ВАРИАНТ № 2**

**№ 1.** Күкүрт кислотасынын составы кайсы атомдордун канча санынан турат?

Сульфат кислота қандай атомлардан иборат ва қанча миқдорда?

- а) Н–1, S–1, О–4                      б) Н–2, S–1, О–3  
в) Н–2, S–1, О–4                      г) Н–2, S–2, О–3

**№ 2.**  $\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots$  . Реакцияда пайда болгон газ.

$\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$  реакциясида ҳосил бўладиган газ:

- а)  $\text{H}_2$                       б)  $\text{O}_2$

**№ 3.** Темирдин хлор менен аракеттенүүшүсүнүн продуктусунун молекуласында канча атом кармалып жүрөт.

Хлор ва темирнинг ўзаро таъсирлашиш маҳсулоти молекуласида нечта атом мавжуд?

- а) 5                      б) 4                      в) 3                      г) 2

**№ 4.** NaOH, KOH, CsOH негиздери канча баскычта диссоциацияланат?

NaOH, KOH, CsOH асосларининг электролитик диссоциацияси неча босқичдан иборат?

- а) 4                      б) 3                      в) 1                      г) 2

**№ 5.** Төмөнкү айлануунун негизинде пайда болуучу "А" заты кайсы:  $\text{K} \rightarrow \text{K}_2\text{O} \rightarrow \text{KOH} \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2 \xrightarrow{t^0} \text{A}$

Куйидаги ўзгариш натижасида олинадиган А моддасини топинг:

$\text{K} \rightarrow \text{K}_2\text{O} \rightarrow \text{KOH} \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2 \xrightarrow{t^0} \text{A}$

- а)  $\text{CuSO}_4$                       б) Cu                      в)  $\text{CuCl}_2$                       г) CuO

**№ 6.** Магний элементинин атомунун эң акыркы энергетикалык деңгээлиндеги электрондордун саны.

Магний элементи атомининг охирги энергетик сатҳидаги электронлар миқдори.

- а) 1                      б) 4                      в) 2                      г) 3

**№ 7.** Белгисиз зат кальций оксиди экендигин кантип далилдейбиз?

- а) кум менен аралаштыруу                      б) ысытуу  
в) сууну таасир этүү                      г) жез оксиди менен аралаштыруу

Ушбу номаълум модда – кальций оксиди эканлигини қандай исботлаш мумкин?

- а) кум билан аралаштириб                      б) қизитиб  
в) сув билан таъсир этиб                      г) мис оксиди билан аралаштириб

**№ 8.** 5% түү 200 г жез сульфатынын эритмесинде канча г жез бар?

200 г 5% мис сульфати эритмаси таркибида қанча мис бўлади?

- а) 10 г                      б) 8 г                      в) 6 г                      г) 4 г

**№ 9.** 12,29 г натрий хлоридин күкүрт кислотасы (конц) менен ысытканда 4,23 л газ абалындагы хлордуу суутек бөлүнгөн. Хлордуу суутектин чыгышы анын теориялык чыгышынан канча (%) түзөт:

Концентрланган сульфат кислота 12,29 г натрий билан қизитилганида 4,23 г газсимон хлорводород олинди.

Шундай экан, назарийга нисбатан хлорводород чикиши (%) ни ташкил этди:

Шундай экан, назарийга нисбатан хлорводород чикиши (%) ни ташкил этди:

- а) 100                      б) 90                      в) 62,6                      г) 45,2

**№ 10.** Цинк сульфаты кайсы заттардын жубу менен кайталанбас реакцияга кирет?

Қайси моддалар жуфтлиги рух сульфати билан қайтарилмас реакцияга киришади?

- а)  $\text{HCl}; \text{Ba}(\text{NO}_3)_2$                       б)  $\text{HNO}_3; \text{FeCl}_2$   
в)  $\text{Na}_2\text{S}; \text{BaCl}_2$                       г)  $\text{NaOH}; \text{FeCl}_3$

### **Баллни баҳога айлангириш шкаласи**

Ҳар бир топширик 1 балл билан баҳоланади. Жами топширикларнинг миқдори - 10

<b>баллари</b>	<b>баҳо</b>
0-3	«2»
4-5	«3»
6-7	«4»
8-10	«5»