

• Жауаптар

Оттегі және жану

Негізгі

• Төмендегілердің қайсысы жану процесі үшін қажет емес?

A – бастапқы жылу көзі

B – отын

C – оттегі көзі

D – су

• Зат жанғаннан кейін пайда болған қосылыс әрдайым неден тұрады?

A – азоттан

B – оттегіден

C – көміртегіден

D – күкірттен

• Лавуазье қалайыны қыздырғанда, оның . . . анықтады.

A – массасы артатынын

B – массасы азаятынын

C – түсі өзгеретінін

D – буланатынын

• Оттегі молекуласының дұрыс формуласы

A – O

B – O₂

C – O₃

D – O₄

Тереңдетілген

• Темір сымды қыздырсақ, оның массасы артады, өйткені

A – оттегімен байланысады

B – тоттанады

C – жарық шығарады

D – кеңейеді

• Темір ауада жанғанда, не түзіледі?

A – су

B – темір оксиді

C – тот

D – темір нитридi

• Келесі қосылыстардың қайсысы жану процесінің өнімі ЕМЕС?

A – CO

B – CO₂

C – CH₄

D – SO₂

• Сутегі оттегіде жанғанда не түзіледі?

A – сутегі пероксиді

B – көмірқышқыл газы

C – су

D – көміртегі монооксиді

Электролиз

Негізгі

• Хэмфри Дэви калий гидроксидін электролиздегенде, қандай жалын түсін байқаған?

A – қызыл

B – ақшыл күлгін

C – көк

D – жасыл

• Теріс электрод қалай аталады?

A – катод

B – анод

C – ион

D – электролиз

• Калий гидроксидінің электролизін жүргізу 1800 жылға дейін мүмкін болмады, өйткені

A – калий гидроксиді ашылмады

B – электролиз өте қымбат болды

C – электролиз өте қауіпті болды

D – электрлік батареялар қолжетімді болмады

• Қазіргі таңға дейін электролиз арқылы алынатын металл

A – темір

B – вольфрам

C – алюминий

D – алтын

Тереңдетілген

• Калий гидроксидінің электролизі кезінде, балқытылған қосылыстағы ток не арқылы тасымалданады?

A – иондар

B – атомдар

C – электрондар

D – протондар

• Қандай қосылыс иондардан тұрмайды?

A – калий гидроксиді KOH

B – натрий гидроксиді NaOH

C – метан CH₄

D – магний оксиді MgO

• Калий гидроксидінің электролизі кезінде, төмендегі өнімдердің қайсысы түзілмейді?

A – катодта оттегі

B – анодта су

C – катодта калий

D – анодта оттегі

• Электролиз үшін төмендегі тұжырымдардың қайсысы дұрыс ЕМЕС?

A – ол химиялық реакция

B – процесс барысында бір немесе одан да көп элементтер түзіледі

C – энергия жұтылады

D – асыл газдарды алу үшін қолданылуы мүмкін

Тотығу реакциялары

Негізгі

• Мына реакциялардың қайсысы тотығу реакциясына жатпайды?

A – коррозия

B – жану

C – ас қорыту

D – тыныс алу

• Алюминийдің сыртында ... жұқа қабаты бар.

A – алюминий нитридiнiң

B – алюминий оксидiнiң

C – алюминий сульфидiнiң

D – алюминий карбонатының

• Тоттың химиялық атауы

A – темір (II) оксиді

B – темір (III) оксиді

C – гидратталған темір (II) оксиді

D – гидратталған темір (III) оксиді

• Алюминий тағамдарды орауға жарамды, өйткені

A – белсенді

B – инертті

C – тығыздығы төмен

D – электр тогын өткізеді

Тереңдетілген

• Темір қай заттың әсеріне ұшырағанда, коррозия болады?

A – су

B – су және оттегі

C – оттегі

D – оттегі және азот

• Алюминий оксидінің сыртқы қабаты, оның ... білдіреді.

A – сумен және оттегімен әрекеттеспейтінін

B – жылу өткізбейтінін

C – сынғыш екендігін

D – электр тогын өткізбейтінін

• Оттегімен мүлдем реакцияға түспейтін металл

A – магний

B – натрий

C – алтын

D – мыс

• Мына тұжырымдардың қайсысы металдардың тотығуына тән ЕМЕС?

A – тотығу кезінде металдың массасы артады

B – тотығу кезінде металл оксидтері түзіледі

C – металл оксидтері – иондалған қатты заттар

D – металдардың тотығуы эндотермиялық процесс