

БӨЛІМ: ХИМИЯ

Химия пәнінен 9-сыныпқа арналған ББЖМ тест тапсырмалары

ЖАРИЯЛАНДЫ
25.05.2023СІЛТЕМЕ
<https://bilimger.kz/139448/>**Ы.Ә. Ақмуханова****9-сыныпқа арналған ББЖМ тест тапсырмалары**

Тотығу тотықсыздану реакциялары

Химиялық реакция кезінде әрекеттесуші заттар құрамындағы атомдар тотығу дәрежесін өзгерте жүретін реакциялар тотығу-тотықсыздану реакциялары деп аталады.

Тотығу дәрежесінің өзгеруі әрекеттесуші атомдар арасында электрондар алмаса жүретінін көрсетеді.

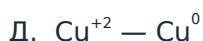
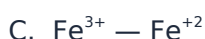
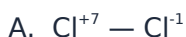
Әрекеттесуші заттардың атомының, молекуласының не ионының электронды беру процесін тотығу дейді. Тотығу кезінде тотығу дәрежесі артады.

Әрекеттесуші атомдардың, молекулалардың не иондардың электронды қосып алу процесін тотықсыздану дейді. Тотықсыздану кезінде тотығу дәрежесі кемиді.

Химиялық реакция кезінде электрондарын беретін атомдар, иондар не молекулалар тотықсыздандырғыш, ал электрондарын қосып алатын атомдар, иондар не молекулалар тотықтырғыш болып саналады.

1. Тотығу үрдісі көрсетілген сызбанұсқа

Варианты ответов



Е. $N^{-3} — N^{+2}$

2. Азоттың тотығу дәрежесі бірдей болатын қосылыстар

А. $NH_3; NO$

В. $NH_3; N_2$

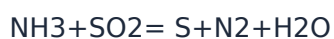
С. $N_2O_5; HNO_2$

Д. $N_2O_5; KNO_2$

Е. $N_2O_3; HNO_2$

Вопрос 3

берілген тотғу-тотықсыздану реакция теңдеуіндегі барлық коэффициенттер қосындысы



Варианты ответов

А.15

В.16

С.12

Д.18

Е.17

Вопрос 4

ТОТЫҒУ ПРОЦЕСІ

Варианты ответов

А. иондардың қосылуы

В. элементтің тотығу дәрежесінің өзгеруі

С. элементтің валентілігінің өзгеруі

Д. атом немесе электрондарының беруі

Е. атом немесе иондардың электрон қосып алуы

Металдар және бейметалдар

Көптеген элементтер металдар. Бұған сілтілік металдар, сілтілі жер металдары, ауыспалы металдар, лантанидтер және актинидтер жатады. Металлдың физикалық

қасиеттері: Жылтыр (жылтыр) Жылу және электр энергиясының жақсы ткізгіштері
Жоғары балқу температурасы Жоғары тығыздық (олардың мөлшері бойынша ауыр)
Иілгіш (балғамен ұруға болады)

Бейметалдар, сутекті қоспағанда, периодтық кестенің оң жағында орналасқан. Металл емес элементтерге сутегі, көміртек, азот, фосфор, оттегі, күкірт, селен, барлық галогендер және асыл газдар жатады. Бейметалды физикалық қасиеттер: Жылтыр емес (түтіккен сыртқы түрі) Жылу және электр өткізгіштің нашар өткізгіштер іӨтпейтін қатты заттар Сынғыш қатты заттар Бөлме температурасында қатты заттар, сұйықтықтар немесе газдар болуы мүмкін

5. Металдарға тән қасиет

А) валенттік электрондарын қиын береді В) атом радиусы кіші
С) оң зарядты иондарға айналуы D) валенттік электрондарын жеңіл береді
Е) тек тотықсыздандырғыш қасиет көрсетеді F) тотықтырғыш та, тотықсыздандырғышта қасиет көрсетеді

6. Бейметалдарға тән қасиет

А) валенттік электрондарын қиын береді немесе қосып алады В) атом радиусы кіші
С) тек оң зарядты иондарға айналуы D) валенттік электрондарын жеңіл береді
Е) тек тотықсыздандырғыш қасиет көрсетеді F) тотықтырғыш та, тотықсыздандырғышта қасиет көрсетеді

7. Химиялық элемент құрамы $\text{Э}_2\text{O}$ оксид түзеді, оның молярлық массасы-94 г/моль. Элементті анықтаңдар.

А) натрий В) калий С) магний D) кальций E) рубидий F) цезий

8. Алюминий оксидінің 5 моліне тең шамалар

А) $30,1 \cdot 10^{25}$ молкула В) 255 г С) 135 г D) $30,1 \cdot 10^{23}$ молкула E) $3,01 \cdot 10^{23}$ молекула F) 510 г

ҚМ АА Күәлік нөмірі: KZ45VPY00102718 — ҚР Мәдениет және Ақпарат министрлігі

© 2026 Bilimger.kz Ақпараттық-танымдық білім порталы. Барлық мазмұн авторлық құқықпен қорғалған.