

Vārds

uzvārds

klase

datums

VIELU OKSIDĒŠANĀS

1. variants

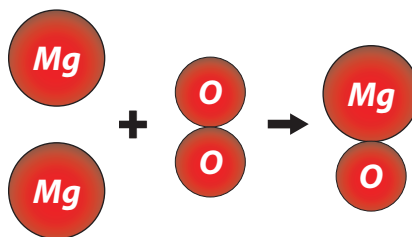
1. uzdevums (5 punkti)

Novērtē, vai apgalvojums ir patiess, un atzīmē atbilstošo atbildes variantu!

Apgalvojums	Jā	Nē
Vielas degšana ir lēna oksidēšanās.		
Oksidētājs ķīmiskajā reakcijā pievieno elektronus.		
Savienošanās reakcijās no vienas vielas rodas vairākas vielas.		
Vielas daudzuma mērvienība ir mols.		
Ķīmiskajās reakcijās ar metāliem skābeklis ir oksidētājs.		

2. uzdevums (3 punkti)

Aplūko magnija un skābekļa reakcijas shēmu un izpildi prasīto!



a) Vai reakcijas shēma sastādīta, ievērojot vielu masas nezūdamību? Atbildi pamato!

.....

.....

b) Ja nepieciešams, papildini shēmu, lai vielu masas nezūdamība tiktu ievērota!

c) Apraksti magnija un skābekļa iedarbību ar ķīmiskās reakcijas vienādojumu!

.....

3. uzdevums (4 punkti)

Pabeidz ķīmisko reakciju vienādojumus, izmantojot shēmas!

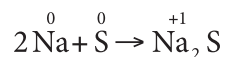
a) Li + Cl₂ → LiCl

b) + →

dzelzs skābeklis dzelzs(III) oksīds

4. uzdevums (2 punkti)

Shematiski attēlo elektronu pāreju ķīmiskās reakcijas vienādojumā, norādot pārejas virzienu un elektronu skaitu!



Oksidētājs šajā reakcijā ir, jo tas elektronus.

