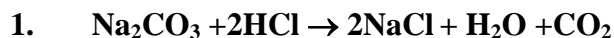


JONU APMAIŅAS REAKCIJAS

1. uzdevums (

Dotajiem molekulārajiem vienādojumiem atrodi pareizos jonu vienādojumus, kas apzīmēti ar burtiem A, B, un C, un atbildi ieraksti tabulā!



A	$2\text{Na}^+ + \text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ + 2\text{Cl}^- \rightarrow 2\text{Na}^+ + 2\text{Cl}^- + \text{H}_2\text{CO}_3$
B	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{H}^+ + 2\text{Cl}^- \rightarrow 2\text{Na}^+ + 2\text{Cl}^- + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
C	$2\text{Na}^+ + \text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ + 2\text{Cl}^- \rightarrow 2\text{Na}^+ + 2\text{Cl}^- + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$



A	$2\text{K}^+ + \text{OH}^- + 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow 2\text{K}^+ + \text{SO}_4^{2-} + 2\text{H}_2\text{O}$
B	$2\text{K}^+ + 2\text{OH}^- + 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow 2\text{K}^+ + \text{SO}_4^{2-} + 2\text{H}_2\text{O}$
C	$2\text{K}^+ + 2\text{OH}^- + 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow 2\text{K}^+ + \text{SO}_4^{2-} + \text{H}_2\text{O}$



A	$\text{ZnCl}_2 + 2\text{Na}^+ + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Zn}^{2+} + 2\text{OH}^- + 2\text{Na}^+ + 2\text{Cl}^-$
B	$\text{Zn}^{2+} + \text{Cl}^- + 2\text{Na}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{Zn(OH)}_2 + 2\text{Na}^+ + 2\text{Cl}^-$
C	$\text{Zn}^{2+} + 2\text{Cl}^- + 2\text{Na}^+ + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Zn(OH)}_2 + 2\text{Na}^+ + 2\text{Cl}^-$

Molekulārais vienādojums	1.	2.	3.
Jonu vienādojums			

2. uzdevums

Dotajiem saīsināto jonu vienādojumiem atrodi pareizos jonu vienādojumus, kas apzīmēti ar burtiem A, B, un C, un atbildi ieraksti tabulā!



A	$\text{Ba}^{2+} + 2\text{OH}^- + 4\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{Ba}^{2+} + 2\text{HSO}_4^- + 2\text{H}_2\text{O}$
B	$\text{Ba(OH)}_2 + 4\text{H}^+ + 2\text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{Ba}^{2+} + 2\text{HSO}_4^- + 2\text{H}_2\text{O}$
C	$\text{Ba}^{2+} + 2\text{OH}^- + 4\text{H}^+ + 2\text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{Ba}^{2+} + 2\text{HSO}_4^- + 2\text{H}_2\text{O}$

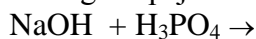


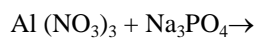
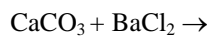
A	$2\text{Al}^{3+} + 3\text{SO}_4^{2-} + 3\text{Ba}^{2+} + 6\text{Cl}^- \rightarrow 3\text{BaSO}_4 + 2\text{Al(OH)}_3$
B	$2\text{Al(OH)}_3 + 6\text{H}^+ + 3\text{SO}_4^{2-} \rightarrow 2\text{Al}^{3+} + 3\text{SO}_4^{2-} + 6\text{H}_2\text{O}$
C	$2\text{Al}^{3+} + 3\text{SO}_4^{2-} + 6\text{K}^+ + 6\text{OH}^- \rightarrow 2\text{Al(OH)}_3 + 6\text{K}^+ + 3\text{SO}_4^{2-}$

Saīsinātais jonu vienādojums	1.	2.
Jonu vienādojums		

3. uzdevums.

Pabeigt iespējamās reakcijas/ Uzrakstīt jonu un saīsinātos jonu vienādojumus;





4. uzdevums.

Dotajiem saīsinātiem jonu vienādojumiem uzrakstīt molekulāros reakciju vienādojumus

