

.....
Imię i nazwisko

klasa

nr

data

punkty

ocena

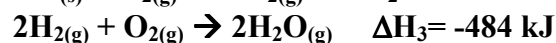
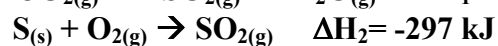
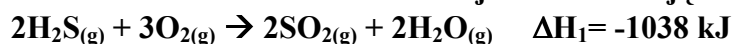
Zadanie 1. (2 pkt)

Na podstawie energii wiązań, oblicz efekt energetyczny addycji 1 mola chloru do 1 mola cząsteczek etenu. Odpowiedz, czy jest to proces endo czy egzoenergetyczny. ($\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CH}_2\text{Cl}-\text{CH}_2\text{Cl}$)

Odpowiedź:

Zadanie 2. (2 pkt)

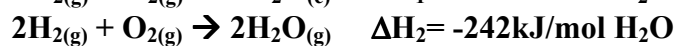
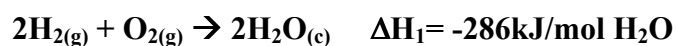
Oblicz entalpię tworzenia siarkowodoru z siarki atomowej i wodoru mając następujące dane:



Odpowiedź:

Zadanie 3. (2 pkt)

Wiedząc, że



oblicz entalpię parowania wody.

Odpowiedź:

Wiązanie	Energia kJ/mol	Wiązanie	Energia kJ/mol	Wiązanie	Energia kJ/mol
N-H	390	Br-Br	193	N=N	419
H-H	436	N=O	631	C=O	742
C≡C	838	H-Cl	432	O-H	465
Cl-Cl	243	C=C	612	C-C	348
N-O	210	I-I	151	N≡N	947
S-H	348	O=O	499	H-F	566
C-Cl	335	H-Br	365	C-H	415

BRUDNOPIS

.....
Imię i nazwisko

klasa

nr

data

punkty

ocena

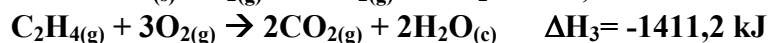
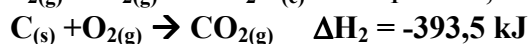
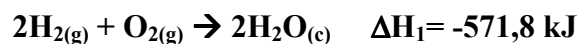
Zadanie 1. (2 pkt)

Na podstawie energii wiązań, oblicz efekt energetyczny substytucji 2 moli bromu do 1 mola cząsteczek metanu. Odpowiedz, czy jest to proces endo czy egzoenergetyczny. ($\text{CH}_4 + 2\text{Br}_2 \rightarrow \text{CH}_2\text{Br}_2 + 2\text{HBr}$)

Odpowiedź:

Zadanie 2. (2 pkt)

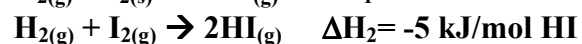
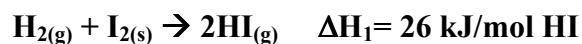
Oblicz entalpię tworzenia etenu z węgla i wodoru mając następujące dane:



Odpowiedź:

Zadanie 3. (2 pkt)

Wiedząc, że



oblicz entalpię sublimacji jodu.

Odpowiedź:

Wiązanie	Energia kJ/mol	Wiązanie	Energia kJ/mol	Wiązanie	Energia kJ/mol
N-H	390	Br-Br	193	N=N	419
H-H	436	N=O	631	C=O	742
C≡C	838	H-Cl	432	O-H	465
Cl-Cl	243	C=C	612	C-C	348
N-O	210	I-I	151	N≡N	947
S-H	348	O=O	499	H-F	566
C-Cl	335	H-Br	365	C-H	415

BRUDNOPIS