

Zadanie 10.

zadanie na dzień 10.01.2022 (poniedziałek)

PODSTAWA PROGRAMOWA PRZEDMIOTU CHEMIA - IV etap edukacyjny – zakres rozszerzony

3. Wiązania chemiczne. Zdający:

3) zapisuje wzory elektronowe typowych cząsteczek związków kowalencyjnych i jonów, z uwzględnieniem wiązań koordynacyjnych (np. wodoru, chloru, chlorowodoru, tlenku węgla(IV), amoniaku, metanu, etenu i etynu, NH_4^+ , H_3O^+);

Zadanie 10.

Uzupełnij poniższą tabelę wpisując wzory elektronowe poszczególnych cząsteczek i jonów

H_2	N_2	CO_2
HBr	Br^-	NO_3^-
H_2SO_4	H_3BO_3	CO_3^{2-}
H_3O^+	NH_4^+	$\text{Cu}(\text{ClO}_4)_2$

W tym zadaniu powtórzyłeś:

Wiązania

Wiązanie jonowe

Wiązanie koordynacyjne

Wzór elektronowy

Odpowiedzi do zadań pojawią się na stronie www.chemiadomatury.pl 31.01.2022 r.