

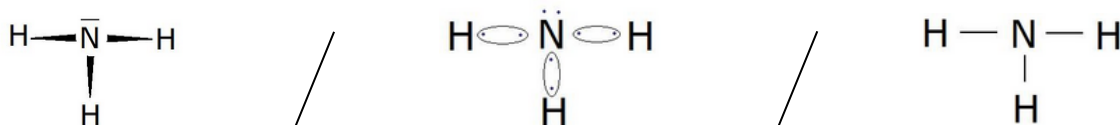
**MODEL ODPOWIEDZI I SCHEMAT PUNKTOWANIA ZADAŃ
ETAPU SZKOLNEGO KONKURSU CHEMICZNEGO**

Zadania zamknięte: 1 pkt poprawnie zaznaczona odpowiedź;
0 pkt błędnie zaznaczona odpowiedź.

<i>Zad.</i>	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
<i>Odp.</i>	B	C	A	A	B	B	D	B	C	D	C	A	B	D	A
<i>Zad.</i>	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25					
<i>Odp.</i>	A	D	A	D	B	B	B	D	B	A					

Zadania otwarte

Zadanie 26. (1 pkt)



Za poprawne narysowanie wzoru strukturalnego – 1 pkt.

Brak poprawnego wzoru strukturalnego – 0 pkt.

UWAGA:

Narysowana struktura cząsteczki NH₃ nie musi uwzględniać wolnej pary elektronowej na atomie azotu i jej geometrii przestrzennej (kształtu piramidy trygonalnej).

Zadanie 27. (2 pkt)

<i>Nazwa pierwiastka</i>	<i>Symbol pierwiastka</i>	<i>Numer grupy</i>	<i>Numer okresu</i>	<i>Liczba atomowa</i>	<i>Masa atomowa [u]</i>
Cyna	Sn	14	5	50	119 (118,71)

Za poprawne uzupełnienie całej tabeli – 2 pkt.

Za poprawne uzupełnienie czterech kolumn tabeli – 1 pkt.

Za poprawne uzupełnienie trzech lub mniej kolumn tabeli – 0 pkt.

Zadanie 28. (2 pkt)

Wzór związku azotu z tlenem : **N₂O**

Nazwa związku azotu z tlenem : **tlenek azotu(I)**

Za podanie poprawnego wzoru – 1 pkt.

Za podanie poprawnej nazwy związku – 1 pkt.

Brak poprawnego wzoru związku (niezależnie od poprawności jego nazwy) – 0 pkt.

UWAGA:

Za podanie nazwy poprawnego związku bez liczby Stocka uczeń nie otrzymuje punktu.

Zadanie 29. (2 pkt)

Liczba nukleonów w anionie CO₃²⁻ : **60**

Za udzielenie poprawnej odpowiedzi – 2 pkt.

Brak poprawnej odpowiedzi – 0 pkt.

Zadanie 30. (2 pkt)

Wszystkie pierwiastki 18 grupy układu okresowego mają 8 elektronów walencyjnych.	F
Gęstość próbki wody zwiększy się dwukrotnie jeśli podwoi się jej masę.	F
Woda łatwiej paruje jeśli rozpuści się w niej sól.	F
Wodór jest gazem lżejszym od powietrza.	P

Za poprawną ocenę czterech zdań – 2 pkt.

Za poprawną ocenę trzech zdań – 1 pkt.

Za poprawną ocenę dwóch zdań – 0 pkt.

Za poprawną ocenę jednego zdania – 0 pkt.

Zadanie 31. (2 pkt)

Szukanym izotopem jest ${}^{75}_{33}\text{As}$

Za podanie poprawnej odpowiedzi w zapisie ${}^A_Z\text{E}$ – 2 pkt.

Za podanie poprawnego symbolu pierwiastka i błędnego zapisu (innego niż ${}^A_Z\text{E}$) lub błędnej wartości liczby atomowej i/lub liczby masowej – 1 pkt.

Niepoprawne podanie symbolu pierwiastka (*niezależnie od odpowiedzi*) – 0 pkt.

Zadanie 32. (2 pkt)

I.	Woda bierze udział w transporcie substancji odżywczych i odpadów w organizmach.	D
II.	Woda umożliwia przebieg fotosyntezy w akwenach.	B
III.	Woda umożliwia przebieg procesów kapilarnych w roślinach i glebie.	C
IV.	Życie może istnieć w wodzie przy niskich temperaturach.	A

Za poprawne przyporządkowanie czterech zdań – 2 pkt.

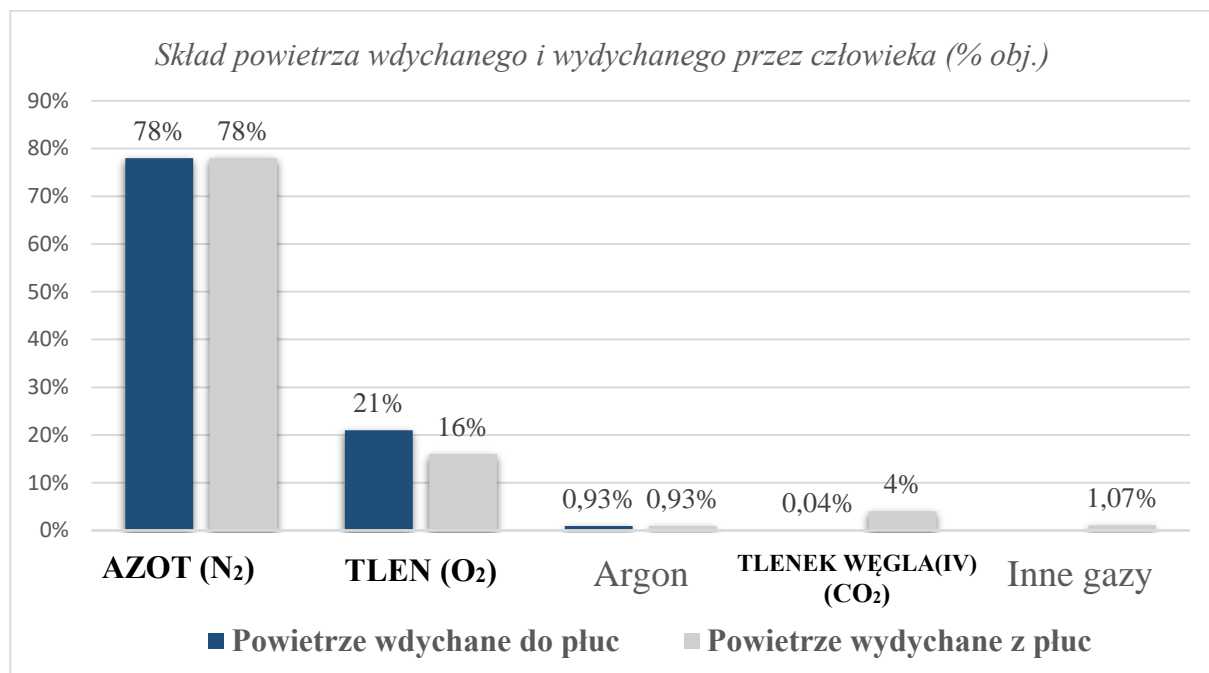
Za poprawne przyporządkowanie trzech zdań – 1 pkt.

Za poprawne przyporządkowanie dwóch zdań – 0 pkt.

Za poprawne przyporządkowanie jednego zdania – 0 pkt.

Brak poprawnego przyporządkowania zdania – 0 pkt.

Zadanie 33. (2 pkt)



Za poprawne podanie nazw (lub wzorów) trzech gazów – 2 pkt.

Za poprawne podanie nazw (lub wzorów) dwóch gazów – 1 pkt.

Za poprawne podanie nazwy (lub wzoru) jednego gazu – 0 pkt.

Brak poprawnej nazwy żadnego gazu (lub wzoru) – 0 pkt.

UWAGA:

Za napisanie symbolu pierwiastka np. N uczeń nie otrzymuje punktu.

Za nazwę „dwutlenek węgla” uczeń nie otrzymuje punktu.

Maksymalna liczba punktów do uzyskania: 40

Do etapu rejonowego kwalifikuje się uczniów, którzy uzyskali **80%** maksymalnej do uzyskania liczby punktów, to jest **32** punkty.

OGÓLNE ZASADY OCENIANIA PRAC KONKURSOWYCH

- 1) Każdy poprawny sposób rozwiązania przez ucznia zadań powinien być uznawany za prawidłowy i oceniany maksymalną liczbą punktów.
- 2) Treść i zakres odpowiedzi ucznia powinny wynikać z polecenia i być poprawne pod względem merytorycznym.
- 3) Do zredagowania odpowiedzi uczeń używa poprawnej i powszechnie stosowanej terminologii naukowej. Nie punktuje się odpowiedzi niejednoznacznych.
- 4) Jeżeli w jakiegokolwiek części rozwiązania zadania uczeń przedstawia więcej niż jedną metodę i zawiera ona błąd, nie uznaje się wówczas rozwiązania zadania w tej części.
- 5) Za odpowiedzi w zadaniach przyznaje się wyłącznie punkty całkowite. Nie stosuje się punktów ułamkowych.
- 6) Jeśli w odpowiedzi do zadania znajdują się dwie odpowiedzi: poprawna i niepoprawna to uczeń nie otrzymuje punktu za to zadanie.
- 7) Wykonywanie obliczeń na wielkościach fizycznych powinny odbywać się z zastosowaniem rachunku jednostek.