

Pokazowy raport z analizy odwołania

Dane klienta

Numer zamówienia	XXX-XXXX-XXXXX
Pakiet	Podstawowy
Cena	100 zł
Klient	Adam Nowak
Nr telefonu	+48 123 456 789
OKE	OKE w Kraków
Email	adam.nowak@mail.com

Wprowadzenie

Niniejszy dokument zawiera analizę ocenionych odpowiedzi zawartych w arkuszu maturalnym z chemii na poziomie rozszerzonym autorstwa Adama Nowaka. Ocena została wystawiona przez Okręgową Komisję Egzaminacyjną w Warszawie.

W pierwszej części dokumentu przedstawiono tabelaryczne zestawienie wszystkich zadań wraz z liczbą punktów przyznanych podczas oceny egzaminu, status odwołania oraz skróconym uzasadnieniem tej decyzji. Druga część zawiera gotowe odwołania, które mogą zostać wykorzystane w systemie ZIU podczas składania odwołania.

W dalszej części dokumentu zamieszczono szczegółową analizę każdego zadania, obejmującą zarówno przypadki, w których istnieją podstawy do wniesienia odwołania, jak i te, w których dostępna dokumentacja oraz obowiązujące zasady oceniania nie wskazują na możliwość skutecznego zakwestionowania przyznanej punktacji.

Status zadań

Zadanie	Maksymalna liczba punktów	Przyznana liczba punktów	Status	Skrócone uzasadnienie
1.1	2	1	Odwołanie niemożliwe	Zapis symbolu azotu jako N ₂ nie jest punktowany
24	1	0	Odwołanie napisane	Odpowiedź zgodna z kluczem

Treść odwołania do skopiowania

Zadanie 24. Poprawnie wskazano projekt. W uzasadnieniu wyjaśniono, że wprowadzenie grupy nitrowej jako pierwszej sprawia, iż kolejne podstawniki będą kierowane do pozycji 3 (meta). Zdający posługuje się nazwami podstawników w sposób poprawny, zrozumiały i wystarczający do jednoznacznej identyfikacji opisywanych reakcji.

Informacja do zadań 1.–3.

O dwóch pierwiastkach oznaczonych literami A i Q wiadomo, że:

- pierwiastek A jest metalem o liczbie atomowej mniejszej od 36
- pierwiastek Q jest niemetałem, który występuje w postaci dwuatomowych cząsteczek i jest głównym składnikiem powietrza.

W atomie pierwiastka A w stanie podstawowym wszystkie elektrony biorące udział w tworzeniu wiązań są niesparowane, a ich liczba jest o jeden większa od liczby elektronów walencyjnych w atomie pierwiastka Q.

1.1.

0–1–2

1

Zadanie 1.1. (0–2)

Uzupełnij tabelę. Wpisz dla każdego z pierwiastków A i Q:

- symbol chemiczny
- symbol bloku konfiguracyjnego
- maksymalny stopień utlenienia.

	Symbol chemiczny	Symbol bloku konfiguracyjnego	Maksymalny stopień utlenienia
Pierwiastek A	Cr	D	+VI
Pierwiastek Q	N ₂	p	+V

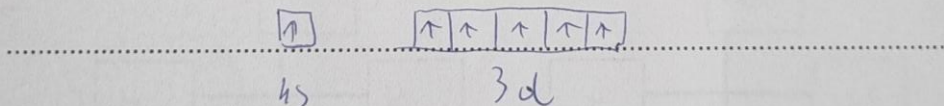
1.2.

0–1

1

Zadanie 1.2. (0–1)

Napisz konfigurację tych elektronów atomu A w stanie podstawowym, które mogą uczestniczyć w tworzeniu wiązań. Zastosuj schemat klatkowy (graficzny) konfiguracji elektronowej. Uwzględnij numery powłok i symbole podpowłok.



Zadanie

1.1

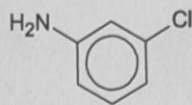
Prawidłowo ocenione zadanie i przyznane punkty. Zamiast symbolu chemicznego (N) pierwiastka Q zapisano wzór sumaryczny (N₂). Zgodnie z zasadami oceniania (Rysunek 1.), taki zapis jest niepunktowany. **Brak możliwości odwołania**

Uwaga: Jeśli zdający w odniesieniu do pierwiastka Q zapisze „N₂” w kolumnie Symbol chemiczny, to za uzupełnienie tego wiersza nie otrzymuje punktu.

Rysunek 1. Zasady oceniania rozwiązań zadań-egzamin maturalny chemia maj 2026 strona 4.

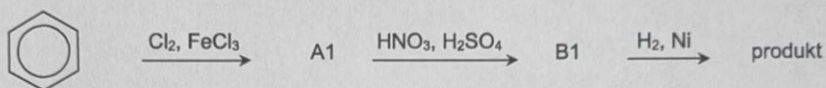
Zadanie 24. (0–1)

Nauczyciel polecił uczniom zaprojektowanie ciągu przemian, które umożliwią przekształcenie benzenu w związek o wzorze:

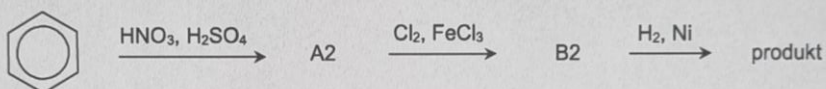


Uczniowie przedstawili dwa projekty, każdy składający się z trzech etapów, opisanych na poniższych schematach.

Projekt 1.



Projekt 2.



24.

0–1

0

Rozstrzygnij, który projekt należy wybrać do realizacji, aby otrzymać opisany związek z możliwie największą wydajnością. Uzasadnij odpowiedź. Odwołaj się do wpływu kierującego podstawników w pierścieniu aromatycznym.

Rozstrzygnięcie:projekt 2.....

Uzasadnienie:W projekcie 2 w pierwszej kolejności.....

.....dostajemy następną grupę nitrową, która kieruje kolejną.....

.....podstawnik w pozycji meta.....

Zadanie 24.

Prawidłowo wybrany projekt oraz prawidłowo zastosowane uzasadnienie, w którym uwzględniono wpływ kierujący podstawnika nitrowego. Odpowiedź zgodna z zasadami oceniania. **Odwołanie napisane**