

WYPEŁNIA UCZEŃ

Numer PESEL

--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

Kod ucznia

--	--	--

Próbna Nowa Matura z WSiP

Marzec 2014

Egzamin maturalny z chemii dla klasy 2

Poziom rozszerzony

Informacje dla ucznia

1. Sprawdź, czy zestaw egzaminacyjny zawiera 17 stron. Ewentualny brak stron lub inne usterki zgłoś nauczycielowi.
2. Na tej stronie i na karcie odpowiedzi wpisz swój numer PESEL i kod.
3. Przeczytaj uważnie wszystkie zadania.
4. Rozwiązania zadań zapisz długopisem lub piórem. Nie używaj korektora.
5. Rozwiązania zadań, w których należy samodzielnie sformułować odpowiedź, zapisz czytelnie i starannie w wyznaczonych miejscach. Pomyłki przekreśl.
6. Możesz wykorzystać brudnopis. Pamiętaj, że zapisy w brudnopisie nie będą oceniane.
7. Możesz korzystać z karty wybranych tablic chemicznych.
8. Na rozwiązanie wszystkich zadań masz 180 minut.
9. Za poprawne rozwiązanie wszystkich zadań możesz uzyskać 50 punktów.

Powodzenia!

Zadanie 4. (0–1)

Oceń prawdziwość poniższych zdań i uzupełnij tabelę. Wpisz literę P, jeśli uznasz zdanie za prawdziwe, lub literę F, jeśli uznasz je za fałszywe.

Zdanie		P / F
1	W kryształach diamentu atomy węgla są połączone wiązaniami jonowymi.	
2	Fulereny to odmiana alotropowa węgla, która może tworzyć kuliste cząsteczki.	
3	Grafit i diament są zbudowane z takich samych atomów, natomiast różnią się właściwościami.	

Zadanie 5. (0–1)

Z podanych przykładów wybierz grupę, w której występują wyłącznie włókna celulozowe. Podkreśl wybrany zestaw.

- A. Wełna, len, jedwab.
- B. Akryl, jedwab, bawełna.
- C. Juta, bawełna, len.
- D. Bawełna, juta, jedwab.

Zadanie 6. (0–1)

Wybierz i podkreśl w każdej parze właściwą z wyróżnionych informacji, tak aby powstały zdania prawdziwe.

Aby odróżnić wełnę od jedwabiu wiskozowego, należy na obie próbki nanieść kilka kropel stężonego HNO_3 / jodiny. Na próbce tkaniny wykonanej z wełny / jedwabiu wiskozowego pojawi się żółte / granatowe zabarwienie.

Zadanie 7. (0–1)

Poniżej przedstawiono zapisy pełnej konfiguracji elektronowej czterech różnych pierwiastków w stanie podstawowym.

- I. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
- II. $1s^2 2s^2 2p^3$
- III. $1s^2 2s^2 2p^6$
- IV. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

Uzupełnij luki w poniższym tekście, wpisując numery (I–IV), tak aby utworzyć zdania prawdziwe.

Najwyższą wartościowość w związkach z wodorem wykazuje pierwiastek o konfiguracji oznaczonej numerem _____. Najwyższą wartościowość w związkach z tlenem wykazuje pierwiastek o konfiguracji oznaczonej numerem _____.

