..... semestr .....
Nazwisko i imię

Sprawdzian wiedzy z chemii dla sem. II p cz. 2

Adam Hekner

1. Oceń prawdziwość podanych zdań. **Zaznacz P, jeśli zdanie jest prawdziwe, lub F – jeśli jest fałszywe.** 2 p.

1.	W 1 molu żelaza znajduje się taka sama liczba atomów jak w 2 molach srebra.	**P**	**F**
2.	44 g tlenku węgla(IV) to 1 mol tego związku chemicznego.	**P**	**F**
3.	Aby przygotować 1 mol wodorotlenku sodu, należy odważyć 20 g tej substancji.	**P**	**F**
4.	W 1 molu tlenku węgla(IV) znajduje się taka sama liczba atomów jak w 1 molu tlenku węgla(II).	**P**	**F**

2. Dopasuj liczbę cząsteczek (A−F) **do ilości substancji** (I−IV)**.** 2 p.

A. $6{,}02 \cdot 10^{23}$ **C.** $3{,}01 \cdot 10^{22}$ **E.** $1{,}204 \cdot 10^{24}$
B. $6{,}02 \cdot 10^{22}$ **D.** $3{,}01 \cdot 10^{23}$ **F.** $12{,}04 \cdot 10^{22}$
I. 5,6 g CaO ____ **II.** 32 g O_2 ____ **III.** 22 g CO_2 ____ **IV.** 4 g H_2 ____

3. Zaznacz poprawne dokończenie zdania. 1 p.
Masa molowa wody wynosi

A. 18 u **B.** 18 $\frac{g}{mol}$ **C.** 18 $\frac{g}{dm^3}$ **D.** 18 $\frac{mol}{dm^3}$

4. **Zaznacz poprawnie przedstawiony skład procentowy pierwiastków chemicznych w związku o wzorze sumarycznym C_3H_6O.** 1 p.
A. 62,1% C, 10,3% H, 27,6% O
B. 30% C, 60% H, 10% O
C. 65% C, 10,9% H, 24,1% O
D. 35% C, 60% H, 5% O

5. W reakcji spalania 12,8 g miedzi w tlenie otrzymano 16 g tlenku miedzi(II). **Zaznacz masę tlenu, której użyto w tej reakcji chemicznej.** 1 p.
A. 12,8 g **B.** 3,2 mg **C.** 1,6 g **D.** 3,2 g

6. Przeprowadzono trzy doświadczenia chemiczne, których celem było otrzymanie wodoru w reakcji cynku z nadmiarem kwasu chlorowodorowego. Doświadczenia chemiczne prowadzono w warunkach normalnych. W 1. doświadczeniu użyto 0,65 g cynku, w 2. doświadczeniu 650 mg cynku, a w 3. – 0,01 mola cynku. **Napisz, w którym doświadczeniu otrzymano największą objętość wodoru. Wykonaj odpowiednie obliczenia.** 2 p.

2,6 pkt – dop
3,6 pkt – dst
6,0 pkt – db
7,6 pkt – bdb
9,5 pkt – cel