

TEST VI

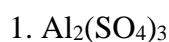
Zadanie 1.

Oblicz masy cząsteczkowe substancji o podanych wzorach sumarycznych. Skorzystaj z fragmentu układu okresowego pierwiastków chemicznych. Wybierz prawidłową odpowiedź dla każdej z substancji.

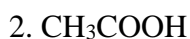
1	1											13	14	15	16	17	18	
1	H wodór 1,008											5	6	7	8	9	10	
2	3 Li lit 6,941	4 Be beryl 9,012											13 Al glin 26,982	14 Si krzem 28,086	15 P fosfor 30,974	16 S siarka 32,066	17 Cl chlor 35,453	18 Ne neon 20,18
3	11 Na sód 22,99	12 Mg magnez 24,305	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	31 Ga gal 69,723	32 Ge german 72,64	33 As arsen 74,922	34 Se selen 78,96	35 Br brom 79,904	36 Kr krypton 83,80
4	19 K potas 39,098	20 Ca wapń 40,078	21 Sc skand 44,956	22 Ti tytan 47,867	23 V wanad 50,942	24 Cr chrom 51,996	25 Mn mangan 54,938	26 Fe żelazo 55,845	27 Co kobalt 58,933	28 Ni nikiel 58,693	29 Cu miedź 63,546	30 Zn cynk 65,341	31 Ga gal 69,723	32 Ge german 72,64	33 As arsen 74,922	34 Se selen 78,96	35 Br brom 79,904	36 Kr krypton 83,80

liczba atomowa (liczba porządkowa) — symbol pierwiastka chemicznego — masa atomowa, u

gazy szlachetne



- A. 75 u B. 342 u C. 75 g D. 150 g



- A. 59 u B. 44 u C. 60 u D. 48 g

Zadanie 2.

W 100 g wody o temperaturze 20°C rozpuszcza się maksymalnie 0,16 g wodorotlenku wapnia.

Wskaż maksymalną liczbę gramów $\text{Ca}(\text{OH})_2$, jaką można rozpuścić w 0,3 l wody (gęstość wody $d = 1 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$) o temperaturze 20°C , aby otrzymać roztwór nasycony.

- A. 0,48 g B. 0,32 g C. 0,16 g D. 0,08 g

Zadanie 3.

Oceń prawdziwość informacji dotyczących powstawania wiązań chemicznych każdego z podanych związków chemicznych. Wybierz P, jeśli informacja jest prawdziwa, lub F, jeśli fałszywa.

Rodzaj wiązania chemicznego	Sposób tworzenia się wiązania na przykładzie związku chemicznego	P	F
wiązanie kowalencyjne (atomowe)	$\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \text{Cl} \cdot\cdot \text{Cl} \\ \cdot\cdot \end{array}$	P	F
wiązanie jonowe	$\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \text{Na} \cdot\cdot \text{Br} \\ \cdot\cdot \end{array}$	P	F

Zadanie 4.

1. Która z wymienionych substancji jest elektrolitem? Wybierz poprawną odpowiedź.

- A. kwas octowy
 B. roztwór chlorku sodu
 C. manganian(VII) potasu
 D. alkohol etylowy

2. Wskaż uzasadnienie swojego wyboru.

- A. Przewodzi prąd elektryczny tak samo jak jego roztwór.
- B. Nie przewodzi prądu elektrycznego, jego roztwór też nie.
- C. Przewodzi prąd elektryczny, a jego roztwór nie.
- D. Nie przewodzi prądu elektrycznego, a jego roztwór przewodzi.

Zadanie 5.

Wybierz zestaw odpowiadający liczbom atomów węgla w cząsteczkach etynu, butenu i heksanu.

- A. 2, 4, 6 B. 1, 2, 6 C. 2, 3, 7 D. 3, 4, 6

Zadanie 6.

Wybierz schemat przedstawiający przemiany błonnika w organizmach owiec.

