

Nazwisko i imię ucznia, klasa

CHEMIA – I etap dla klasy VIIZadanie 1. (0 – 2p)

Wykonaj odpowiednie obliczenia, a następnie podaj nazwę pierwiastka chemicznego oznaczonego literą E oraz zapisz wzór związku chemicznego o następującej masie cząsteczkowej

$$m\text{Fe}_2\text{E}_3 = 208u$$

Miejsce na rozwiązanie

Obliczenia:

E -

Wzór związku chemicznego -

Zadanie 2. (0 – 3p)

Tlen ma liczbę atomową $Z=8$. Określ liczbę protonów, elektronów i neutronów w izotopach tlenu o liczbach masowych $A=16$, $A=17$, $A=18$.

*Miejsce na rozwiązanie*1. tlen – 16 liczba p^+ , liczba e^- , liczba n^0 2. tlen – 17 liczba p^+ , liczba e^- , liczba n^0 3. tlen – 18 liczba p^+ , liczba e^- , liczba n^0

Zadanie 3. (0 – 2p)

Przyporządkuj nazwy substancji (1 - 4) obserwacjom z doświadczeń chemicznych (A – E).

1. wodór	A. Powoduje mętnienie wody wapiennej.
2. tlen	B. Zapalone łuczywo gaśnie w nim.
3. azot	C. Barwi na czerwono wodę wapienną.
4. tlenek węgla (IV)	D. Zmieszany z powietrzem tworzy mieszaninę wybuchową.
	E. Tłące się łuczywo zapala się jasnym płomieniem.

1.
2.
3.
4.

Zadanie 4. (0 – 3p)

Podaj zapis słowny reakcji chemicznych, w których :

- a) powstaje amoniak w reakcji syntezy,
- b) powstaje wodór w reakcji rozkładu,
- c) powstaje tlenek magnezu w reakcji wymiany zachodzącej między pierwiastkiem a związkiem chemicznym.

Miejsce na rozwiązanie

a)

b)

c)