

TEST PRZYGOTWUJĄCY DO SPRAWDZIANU ROZWIĄZUJEMY w ramach lekcji 01.04.2020 Odebrać do 03.04.2020

Zad.1 **Przeczytaj zdania i wpisz literę P przy prawdziwych lub literę F przy fałszywych.**

- Pojęcie atomu jako najmniejszej cząstki pojawiło się w XX w.
- Teorię atomistyczno-cząsteczkowej budowy materii opracował w 1809 roku John Dalton
- Cechą materii jest jej ciągła budowa
- Atom jest najmniejszą częścią pierwiastka chemicznego, która zachowuje wszystkie jego właściwości
- Atom posiada barwę

Zad.2 **Uzupełnij zdania.**

- Atom zbudowany jest z
- Kolumny pionowe w układzie okresowym pierwiastków chemicznych to
- Wartość ładunku jądra atomowego zależy od liczby.....

Zad 3 **Napisz co oznaczają LITERY w chemii.**

- A
- E
- Z.....

Zad 4. **Zaznacz poprawne dokończenie zdania.**

Izotopy pierwiastka chemicznego mają taką samą liczbę

- A. masową.
- B. nukleonów.
- C. atomową.
- D. neutronów.

Zad .5 **Zaznacz poprawnie podany skład atomu** $_{11}^{23}\text{Na}$

- A. $p^+ 11$; $e^- 11$; $n^0 11$
- B. $p^+ 11$; $e^- 11$; $n^0 23$
- C. $p^+ 11$; $e^- 11$; $n^0 12$
- D. $p^+ 23$; $e^- 23$; $n^0 11$

Zad. 6 **Połącz odpowiednio części zdań, aby powstały zdania prawdziwe.**

- | | | |
|---|---|--------|
| 1. Pierwiastki grup 1 i 2 | A. jest równa cyfrze jedności w numerze grupy | |
| 2. Wraz ze zwiększaniem się numeru okresu | B. to metale aktywne. | |
| 3. Liczba elektronów walencyjnych | C. rośnie liczba powłok elektronowych | |
| 1..... | 2..... | 3..... |

Zad. 7 **Zaznacz poprawne uzupełnienie zdania (A- B) oraz jego uzasadnienie (I- II) Atom glinu ma**

A. 3 elektrony walencyjne,	ponieważ liczba elektronów walencyjnych dla grupy jest ,w której leży glin jest równa	I. numerowi grupy.
B. 13 elektronów walencyjnych,		II. numerowi grupy minus 10.

Zad.8 Podaj nazwę pierwiastka którego model znajduje się na rysunku.

