1.Dopisz nazwę pierwiastka

a) N
b) Mg
e) S
g) C
i) I
k) Zn
c) O
d) H
f) Na
h) Al
j) Cu
m) Fe

2. Dokończ zdanie

- W układzie okresowym pierwiastków pionowe kolumny są zwane ..... natomiast poziome kolumny są zwane .....
- W grupach znajdują się pierwiastki chemiczne o podobnych właściwościach .....

  i .....

LIVEWORKSHEETS

3. Dokończ zdanie

- Atom składa się z ..... i .....
- Elektrony mają ładunek .....
- Jakie cząsteczki znajdują się w jądrze ? ..... i .....
- Protony mają ładunek .....
- Neutrony mają ładunek .....
- Atom jako całość jest .....

Liczba ..... = liczba .....

Liczbę powłok elektronowych możemy określić dzięki .....

4. Podaj liczbę powłok :

- Hel -
- Lit -
- Azot -
- Ołów-
- Złoto -
- Jod-
- Potas-
- Siarka-
- Cynk-
- Fosfor-
- Srebro-
- Glin-

5.Liczba elektronów na ostatniej powłoce zależy od tego w której leżą grupie
grupa 1 – 1 elektron na ostatniej powłoce
grupa 7 – 7 elektronów na ostatniej powłoce
grupa 13-18 –patrzymy na 2 cyfrę

6.Podaj liczbę elektronów na ostatniej powłoce :

- Hel -
- Lit -
- Azot -
- Ołów-
- Złoto -
- Jod-
- Potas-
- Siarka-
- Cynk-
- Fosfor-
- Srebro-
- Glin-

LIVEWORKSHEETS

Liczba masowa
(protony + neutrony)

Liczba atomowa
(protony)



7.

$^{A}_{Z}E$	Liczba atomowa	Liczba masowa	Liczba protonów	Liczba elektronów	Liczba nukleonów	Liczba neutronów
$^{24}_{12}Mg$						
	26	56				
		207	82			
		127		53		

LIVEWORKSHEETS