

1. Dopisz nazwę pierwiastka

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

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

Liczba masowa
(protony + neutrony)

Liczba atomowa
(protony)



7.

$\begin{matrix} A \\ Z \end{matrix} E$	Liczba atomowa	Liczba masowa	Liczba protonów	Liczba elektronów	Liczba nukleonów	Liczba neutronów
$\begin{matrix} 24 \\ 12 \end{matrix} \text{Mg}$						
	26	56				
		207	82			
		127		53		