

# Rodzaje wiązań chemicznych – wiązanie jonowe

.....  
imię i nazwisko ucznia

.....  
data

.....  
klasa

**1** Narysuj schemat powstawania wiązania jonowego z zaznaczonymi elektronami walencyjnymi. Podaj nazwę kationu i anionu.

a) tlenek magnezu – MgO

**Schemat:**

Anion: ..... Kation: .....

b) tlenek potasu – K<sub>2</sub>O

**Schemat:**

Anion: ..... Kation: .....

c) siarczek potasu – K<sub>2</sub>S

**Schemat:**

Anion: ..... Kation: .....

**2** Podaj liczbę elektronów, protonów, neutronów i powłok elektronowych występujących w podanych jonach.

Jon	Liczba			
	powłok elektronowych	protonów	neutronów	elektronów
Mg <sup>2+</sup>				
Na <sup>+</sup>				
S <sup>2-</sup>				
Br <sup>-</sup>				

**3** Zapisz równania reakcji chemicznych.

a) 1 atom wapnia oddał 2 elektrony, które przyjęły 2 atomy chloru

.....

b) 1 atom magnezu oddał 2 elektrony, które przyjęły 2 atomy chloru

.....

c) 1 atom sodu oddał 2 elektrony, które przyjęły 2 atomy bromu

.....

d) 1 atom glinu oddał 3 elektrony, które przyjęły 3 atomy fluoru

.....

e) 2 atomy potasu oddały 2 elektrony, które przyjął 1 atom siarki

.....