

Chemia klasa VII – 15 maja 2020r.

**Temat: Wzory związków chemicznych – przypomnienie i utrwalenie.**

*Temat w podręczniku str. 130-135*

**ĆWICZENIE 1**

Odczytywanie symboli pierwiastków i wzorów chemicznych:

2 Mg – dwa atomy magnezu

3 Ca – trzy atomy wapnia

5 N<sub>2</sub> - 5 cząsteczek azotu

2 Na<sub>2</sub>O – 2 cząsteczki tlenku sodu

Pozostałe zapisy uzupełnij samodzielnie:

2 S -

4 Fe -

6 O<sub>2</sub> -

3 H<sub>2</sub> -

2 MgO -

5 H<sub>2</sub>O -

4 CO<sub>2</sub> -

**ĆWICZENIE 2**

Zapisz za pomocą symboli lub wzorów chemicznych:

- a) 2 atomy miedzi -
- b) 3 cząsteczki wody -
- c) 4 atomy potasu -
- d) cząsteczkę tlenku węgla (II) -
- e) 5 cząsteczek tlenu -
- f) 2 cząsteczki wodoru -

### ĆWICZENIE 3

Uzupełnij tabelę.

Maksymalną wartościowość pierwiastka chemicznego odczytujemy na podstawie położenia pierwiastka w układzie okresowym.

Nazwa pierwiastka	Symbol pierwiastka	Numer grupy	Numer okresu	Wartościowość
Magnez				
	Na			
Chlor				
Azot				
	Ca			
Tlen				
Wodór				
	Al.			
Węgiel				
	K			

### ĆWICZENIE 4

Podaj nazwy związków:

$\text{CO}_2$  – tlenek węgla (IV)

$\text{CuO}$  -

$\text{N}_2\text{O}_5$  -

$\text{SO}_2$  - tlenek siarki (IV)

$\text{Al}_2\text{O}_3$  -

$\text{Na}_2\text{O}$  -

BaO -

MgCl<sub>2</sub> – chlorek magnezu

KBr - bromek potasu

CaCl<sub>2</sub> –

NaBr -

## **ĆWICZENIE 5**

Obejrzyj animację <https://docwiczenia.pl/kod/C91LTB>

Ustal wzory sumaryczne i nazwy związków chemicznych składających się z podanych pierwiastków chemicznych.

(cyfry w nawiasie oznaczają wartościowość pierwiastków chemicznych)

- a) Fe (III) i O (II)
- b) Mg (II) i O (II)
- c) Cu (I) i O (II)
- d) K (I) i O (II)
- e) Al (III) i O (II)
- f) Ca (II) i O (II)

**Rozwiązania proszę przesyłać do 18 maja 2020 r.**

**Pozdrawiam.**

**p. Ewa Gnilka**