

Wprawka – Wartościowość pierwiastków w związkach chemicznych.

_____ kl. _____ data _____

1. Napisz, jaką wartościowość mają:

- a) sód – _____, b) chlor w chlorkach – _____,
c) magnez – _____, d) siarka w siarczках – _____.

2. Dopisz odpowiednie wartościowości:

- a) maksymalna wartościowość fosforu względem tlenu wynosi – _____,
b) wartościowość chloru względem wodoru wynosi – _____.

3. Ustal wzory związków, jakie utworzą podane pierwiastki z tlenem. Przyjmij, że wartościowość pierwiastków wynosi: miedź – I, azot – III.

- a) wzór _____
b) wzór _____

4. Ustal nazwę związków chemicznych na podstawie wzoru sumarycznego.

wzór	nazwa
Fe_2O_3	_____
CaS	_____
MgCl_2	_____

5. Określ wartościowość pierwiastków zaznaczonych tłustym drukiem w danych związkach chemicznych. Wskazówka – pamiętaj, że tlen jest dwuwartościowy, a wodór – jednowartościowy.



6. Ustal wzory sumaryczne podanych tlenków.

- tlenek siarki(VI) _____
siarczek litu _____
chlorek glinu _____