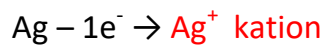
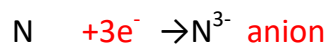
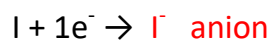
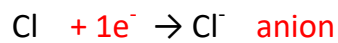


Drodzy uczniowie!

Przesyłam prawidłowe odpowiedzi do zadań, które mieliście do wykonania w zeszłym tygodniu. Proszę samodzielnie je sprawdzić.

1. Zapisz równania powstawania jonów z atomów pierwiastków. Określ rodzaj jonu (kation, anion).



Zad. 1/136

3N – 3 atomy azotu

2N₂ – 2 cząsteczki azotu

2Fe – 2 atomy azotu

4Cl – 4 atomy azotu

2ZnS – 2 cząsteczki siarczku cynku

5H₂O – 5 cząsteczek wody (tlenku wodoru)

4Cl₂O – 4 cząsteczki tlenku chloru (I)

Zad. 2/136

a) 4Cl₂ – 8 atomów chloru

b) 3P₄ – 12 atomów fosforu

c) 5K₂O – 10 atomów potasu, 5 atomów tlenu

d) 2 Cl₂O₅ - 4 atomy chloru, 10 atomów tlenu

e) 3H₂SO₄ – 6 atomów wodoru, 3 atomy siarki, 12 atomów tlenu

Zad. 3/136

- a) Chlorek chromu (III) – CrCl_3
- b) Siarczek srebra (I) – Ag_2S
- c) Tlenek manganu (IV) – MnO_2
- d) Jodek ołowiu (II) – PbI_2
- e) Bromek miedzi (I) – CuBr
- f) Tlenek boru (III) – B_2O_3

Zad. 4/136

- a) Na (I) i S – Na_2S
- b) Cr (III) i Cl – CrCl_3
- c) Si(IV) i H – SiH_4
- d) As (V) i O – As_2O_5
- e) Cl (VII) i O – Cl_2O_7
- f) Pb (II) i I – PbI_2

Zad. 5/136

BeS – siarczek berylu
 CaBr_2 – bromek wapnia
 NaF – fluorek sodu
 SnO_2 – tlenek siarki (IV)
 FeBr_3 – bromek żelaza (III)
 ZnO – tlenek cynku
 AlI_3 – jodek glinu

Zad. 6/136

- a) 2 atomy wapnia – 2 Ca
- b) 3 cząsteczki wodoru – 3H_2
- c) 4 cząsteczki chlorku srebra (I) – 4AgCl
- d) 2 cząsteczki tlenku węgla (II) – 2CO
- e) 5 cząsteczek siarczku żelaza (III) – $5\text{Fe}_2\text{S}_3$

Osoby, które nie były na lekcji kiedy dawałam kserówkę z wartościowością poznanych pierwiastków - niech przepiszą ją do zeszytu.

	Wartościowość		Wartościowość
Węgiel	II,IV	Glin	III
Cyna	II,IV	Rtęć	I,II
Ołów	II,IV	Chlor	I,III,V,VII
Azot	I,II,III,IV,V	Krzem	IV
Tlen	II	Siarka	II,IV,VI
Żelazo	II,III	Cynk	II
Wapń	II	Srebro	I,II
Sód	I	Miedź	I,II
Magnez	II	Potas	I
Wodór	I	Fosfor	III,V
Jod	I, III, V, VII	Bar	II
Brom	I, III, V, VII	Złoto	-----

Pamiętajcie, aby systematycznie utrzymywać symbole pierwiastków i uczyć się ich wartościowości. Proszę o sprawdzenie zadań i uzupełnienie ewentualnych braków w zeszytach. W dniu dzisiejszym to wszystko.

Pozdrawiam.

K. Pawlicka