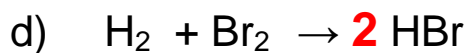
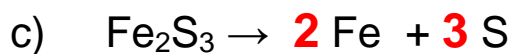
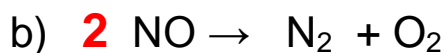
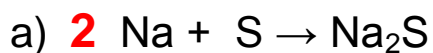
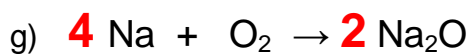
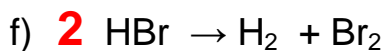
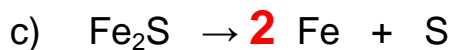
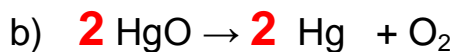
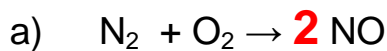


Chemia 17.04.2020 Klasa 7a, 7b

Nadal uczyliśmy się pisać i uzgadniać równania reakcji chemicznych.

Zacznijmy od sprawdzenia i poprawienia dwóch poprzednich zadań domowych, które polegały na zbilansowaniu równań chemicznych, czyli dobraniu współczynników stechiometrycznych - [W SWOIM ZESZYCIE POPRAW](#)



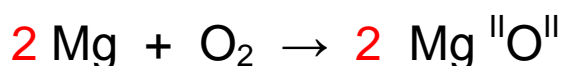
TEMAT: RÓWNANIA REAKCJI CHEMICZNYCH - utrwalenie

doskonalenie umiejętności.

1) REAKCJE SYNTEZY : <https://www.youtube.com/watch?v=qSV34rV1Uwc>
https://www.youtube.com/watch?v=b_qQtGCB4sQ

a) Spalanie magnezu w tlenie - co to znaczy?

- Magnez łączy się z tlenem:
- Zapisz słownie: magnez + tlen → tlenek magnezu
- A potem zapisz za pomocą symboli i wzorów chemicznych, w których koniecznie wpisz wartościowości.
- Na końcu dopisz współczynniki stechiometryczne, żeby przed i po reakcji było tyle samo atomów danego pierwiastka:



b) Powstawanie chlorku potasu z pierwiastków

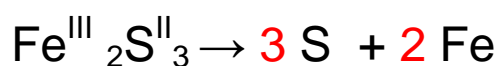
- chlor łączy się z potasem i powstaje chlorek potasu
- słownie: chlor + potas → chlorek potasu



1) REAKCJE ANALIZY - <https://www.youtube.com/watch?v=ZU21XaKH6vk>

a) Rozkład siarczku żelaza (III) na pierwiastki

siarczek żelaza (III) → siarka + żelazo



b) rozkład wody na pierwiastki
woda → wodór + tlen

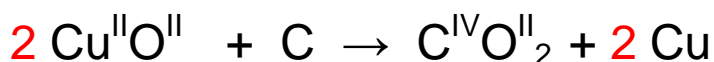


2) REAKCJE WYMIANY

<https://www.youtube.com/watch?v=CWvnVrZRM6c>

a) Reakcja tlenku miedzi(II) z węglem

Tlenek miedzi (II) + węgiel → tlenek węgla (IV) + miedź



ZADANIE DOMOWE – w Teams można dołączać pliki oraz tam rozwiązywać zadania.

TERMIN - Poniedziałek godz. 18.00

1) **Ćwiczenia strona 75 zadanie 32 i 36**

2) W piątki co tydzień będę prowadzić lekcje online na platformie TEAMS w Office 365.

Tam też będę zamieszczać zadania domowe oraz tam je będę sprawdzać.

PROSZĘ ZALOGOWAĆ SIĘ DO TEAMSA – instrukcję wysłałam na e-dziennik.

8.55 klasa **7a**

11.40 klasa **7b**