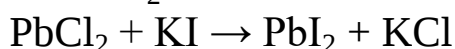
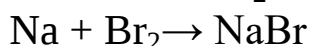
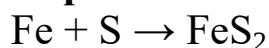


OPAKOVÁNÍ č. 7

1. Doplň stechiometrické koeficienty:



2. Sestav chemickou rovnici: (dobrovolně)

a) Hoření uhlíku:

b) Reakce síranu měďnatého s železem:

c) Reakce hydroxidu sodného s kyselinou sírovou:

3. Zjisti molární hmotnost vody:

4. Dopiš vzorec nebo název sloučeniny těchto oxidů:

Oxid sodný



Peroxid vodíku



5. Dopiš vzorec nebo název sloučeniny těchto sulfidů:

Sulfid mangančitý



Sulfid jodistý



6. Dopiš vzorec nebo název sloučeniny těchto halogenidů:

Chlorid sodný

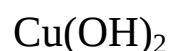


Fluorid křemičitý



7. Dopiš vzorec nebo název sloučeniny těchto hydroxidů:

Hydroxid hlinitý



8. Dopiš vzorec nebo název těchto kyselin:

Kyselina pentahydrogen jodistá



Kyselina sírová



Kyselina fosforečná



Kyselina jodovodíková



9. Dopiš vzorec nebo název sloučeniny těchto solí:

Uhličitan sodný



Síran draselný

