

Pracovní list č.07: Chemické reakce - chemické rovnice

1) Doplň text o slova pod textem. Každé slovo dej ale do správného tvaru:

Chemické jsou děje, při nichž
přirodní chemické a vznikají chemické
vázby. Chemické látky vstupující do
se nazývají Chemická látky
z reakce se nazývají
..... reaktantu je vždy stejná jako
hmotnost Chemickou reakci
..... chemickou

Slova k doplnění do textu:

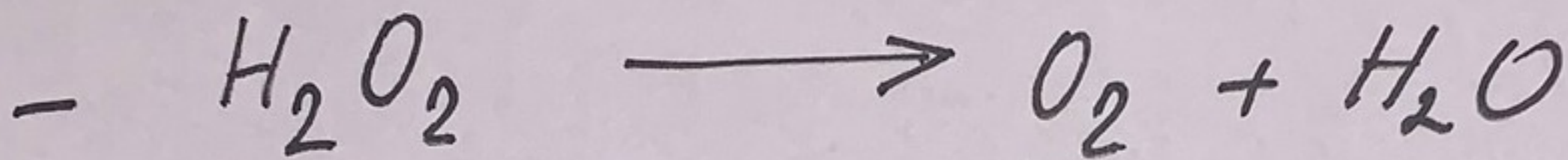
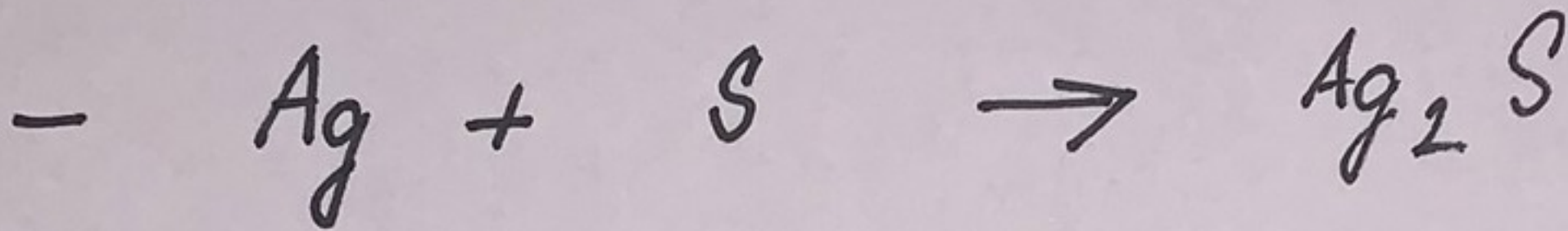
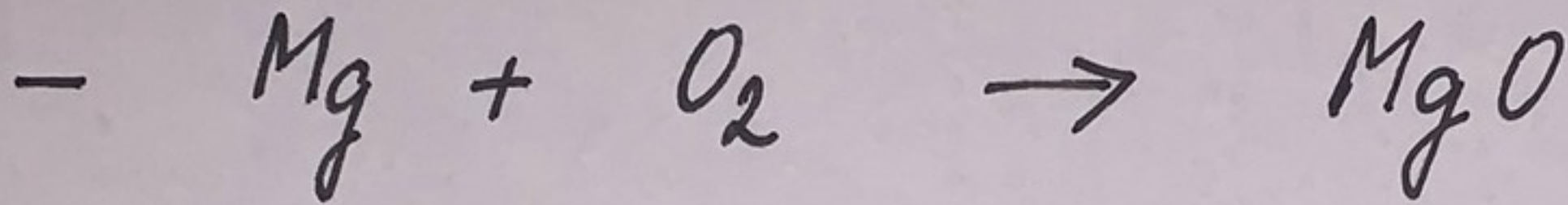
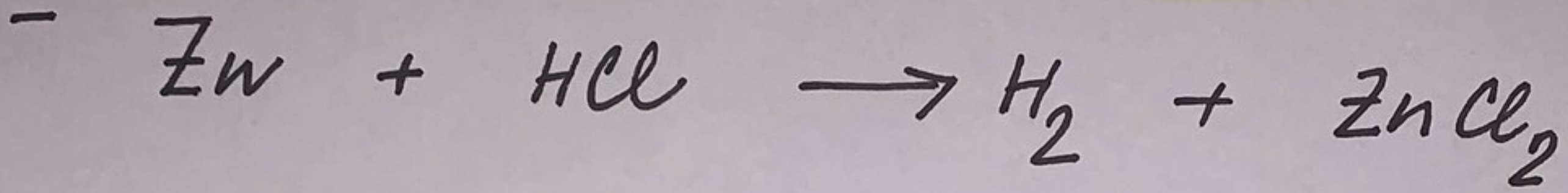
- produkt - hmotnost - rovnice - produkt -
reakce - zapisovat - vázba - zamíkat -
reaktant - nový - reakce - vystupovat -

2) Spoj odpovídající si pojmy:

- | | |
|--|-------------------|
| ● Ruský vědec | ● A.L. Lavoisier |
| ● V rovnici se píše vpravo
za šipku | ● reaktant |
| ● popraven za
francouzské revoluce | ● stechiometrický |
| ● koeficient | ● produkt |
| ● látka vstupující
do reakce | ● M.V. Lomonosov |

ZZM = zákon zachování hmotnosti

3) Upravte a vyčistěte zápisy chemických rovnic, aby byl splněn ZZM:



- prvky, které jsou kovy, vybarvi modře.
- plyny a vybarví červeně.

4) Zakroužkuj atomy a podtrhni molekuly:

K O₂ HNO₃ CO₂ Cu S S₈ I₂ KI

5) S použitím periodické tabulky urči, o jaké se jedná vazby. (Příklad: HI : $\chi_H = 2,2$ } $\Delta\chi = 4,6 - 2,2$
 $\chi_I = 2,6$ } $\Delta\chi = 0,4$
 vazba ~~iontová~~ polární

HgO
oxid
rtuťnatý

CaS
sulfid
vápenatý

AlN
nitrid hliníku

O₂ molekula
kyslíku