

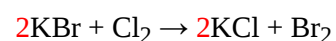
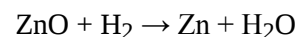
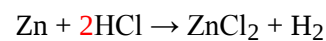
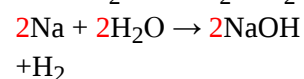
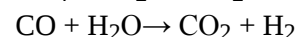
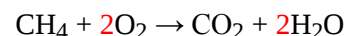
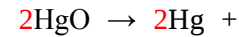
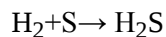
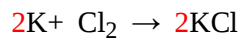
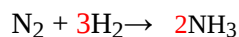
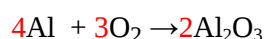
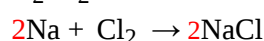
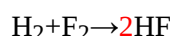
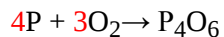
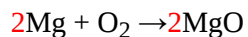
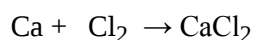
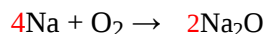
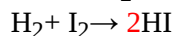
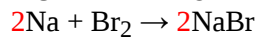
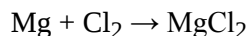
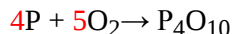
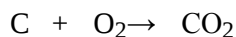
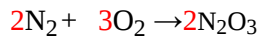
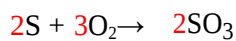
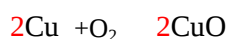
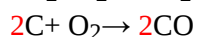
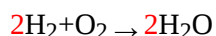
VAJE ZA UTRJEVANJE - KEMIJA8. razred

1. Koliko agregatnih stanj poznamo? Kako jih označimo? Napiši po tri primere snovi za vsako agregatno stanje. **Plinasto (g, zrak), tekoče (l, voda) in trdno (s, železo).**
2. Kaj je razlika med fizikalno in kemijsko spremembo? Razloži. **Pri kemijski spremembi nastane nova snov, pri fizikalni pa se ji samo spremeni oblika, agregatno stanje...**
3. Določi, ali gre pri navedenih spremembah snovi za kemijske ali fizikalne spremembe:

K = kemijska, F = fizikalna

Razbijanje kozarcev **F**, taljenje ledu **F**, kisanje mleka **K**, gnitje jagod **K**, sublimacija kafe **F**, gorenje drv **K**, rjavenje kolesa **K**, celično dihanje **K**, trganje papirja **F**, raztapljanje Cedevite **F**, redčenje soka **F**, uparevanje alkohola **F**, rezanje blaga **F**, trenje piškotov **F**, žganje apna **K** in dodajanje sode bikarbone kisu **K**.

4. Snovi, ki vstopajo v reakcijo imenujemo **reaktanti**, snovi, ki pri reakciji nastanejo pa so **produkti**.
5. Razloži kaj se dogaja pri eksotermni reakciji. Nariši graf in ga razloži. Kaj se dogaja z okolico? Naštej nekaj eksotermnih reakcij. **Pri eksotermni reakciji se energija sprošča. Okolica se segreva. Primer: celično dihanje, gorenje...**
6. Na kakšen način se lahko sprošča energija? **Svetloba, toplota, zvok...**
7. Razloži kaj se dogaja pri endotermni reakciji. Nariši graf in ga razloži. Kaj se dogaja z okolico? Naštej nekaj endotermnih reakcij. **Pri endotermni reakciji se energija porablja. Okolica se ohlaja. Primer: fotosinteza.**
8. Zapiši kemijsko enačbo reakcije med vodikovim kloridom in amonijakom. Kaj nastane? **$\text{HCl} + \text{NH}_3 \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl}$** .
9. Zapiši kemijsko enačbo reakcije elektrolize vode. Kaj nastane? **$2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$**
10. Zapiši kemijsko enačbo reakcije med vodikom in klorom. Kaj nastane? **$\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$**
11. Na kratko razloži, kako zapisujemo kemijske enačbe. Kaj moramo pri tem paziti? Kaj je urejanje kemijskih enačb? **Na levi strani so reaktanti, na desni produkti. Število atomov mora biti isto na obeh straneh.**
12. Uredi enačbe kemijskih reakcij:



13. Poimenuj naslednje spojine:

MgO - magnezijev oksid

CuCl₂ - bakrov dikloid

Br₂ - brom

Cl₂ - klor

SiO₂ - silicijev dioksid

N₂O₃ - didušikov trioksid

CuO - bakrov oksid

SO₃ - silicijev trioksid

NaBr – natrijev bromid
Fe₂O₃ – diželezov trioksid
HCl – vodikov klorid
O₂ - kisik
CaO kalcijev oksid
P₄O₁₀ – tetrafosforjev dekaoksid
NaCl – natrijev klorid
MgO – magnezijev oksid
ZnS – cinkov sulfid
Cl₂ - klor
CO₂ - ogljikov dioksid
Al₂O₃ – dialuminijev trioksid
AgCl – srebrov klorid
NaF – natrijev flourid
CaCl₂ – kalcijev diklorid
H₂ - vodik
CO – ogljikov oksid
H₂O - voda
SO₂ - žveplov dioksid
KI – kalijev jodid
N₂ - dušik

14. Napiši formule za sledeče spojine:

didušikov trioksid – N₂O₃
cinkov sulfid – ZnS
žveplov dioksid – SO₂
natrijev jodid – NaI
kalcijev diklorid – CaCl₂
vodik – H₂
dialuminijev trioksid – Al₂O₃
kalcijev oksid – CaO
natrijev bromid – NaBr
ogljikov oksid – CO
odikov klorid – HCl
tetrafosforjev dekaoksid – P₄O₁₀