Redoxi reakciók gyakorlása

1. Húzd a szavakat a táblázat megfelelő helyére!

	Hétköznapi értelemben	Kémiai értelemben
REDUKCIÓ		
OXIDÁCIÓ		

elektron leadás elektron felvétel oxigén leadás oxigén felvétel

2. Kösd össze az összetartozó fogalmakat!

elektron leadás	elektronátmenettel járó folyamat	elektron felvétel
redoxi reakció	redukció	oxidáció

3. Nátriumot klórgázban égetünk. Válaszd ki a helyes választ!

$2Na + Cl_2 \rightarrow 2\ NaCl$

46 gramm nátriumból …….mol nátrium – klorid keletkezik.

A folyamatban melyik atom adott le elektront?.....

A folyamatban melyik atom vett fel elektront? .....

A folyamatban melyik atom oxidálódott?.....

A folyamatban melyik atom redukálódott?.....

A folyamatban melyik mi az oxidálószer?.....

A folyamatban melyik mi a redukálószer? .....

A reakció típusa a résztvevő anyagok száma szerint: .....

A reakció típusa energiaváltozás szerint:.....

4. Higany – oxidot hevítünk. Megállapítottuk, hogy

- két elem keletkezett
- a reakció folyamatos melegítés hatására játszódott le.

A reakció típusa a résztvevő anyagok száma szerint: .....

A reakció típusa energiaváltozás szerint:.....