

CH 9

- Vypracujte pracovní list, který následně odevzdáte ke kontrole při převzetí sešitů ve škole.

Pracovní list

Redoxní reakce, elektrolýza, galvanické články

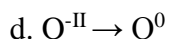
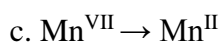
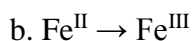
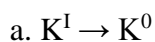
1. Napište vzorce následujících sloučenin a určete oxidační čísla prvků v těchto sloučeninách:

chlorid draselný

hydroxid vápenatý

oxid železitý

2. Označte červenou barvou zápis oxidace:

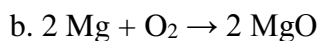
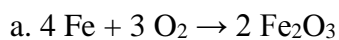


3. Vyberte správné tvrzení a z písmen sestavte název iontu.

	ANO	NE
a. Oxidační číslo může mít kladnou i zápornou hodnotu.	K	L
b. Při redukci atom prvku přijímá elektrony.	A	M
c. Oxidace a redukce nikdy neprobíhají současně.	N	T
d. Redoxní reakce se využívají při destilaci ropy.	V	I
e. Všechny rudy jsou minerály obsahující kyslík.	U	O
f. Kovy lze před korozí chránit.	N	Z

Správným řešením je název iontu:

4. V chemických rovnicích podtrhni modře prvky, které se redukovaly; a červeně prvky, které se oxidovaly.



5. Doplňte, která z podmínek hoření chybí v následujících případech.

- a. Proč není možné zapálit uhlí zápalkou?
- b. Proč nehoří porcelánový talíř?
- c. Proč neshoří papír na Měsíci?

6. Rozdělte uvedené kovy na ušlechtilé a neušlechtilé a запиšte jejich značky do příslušného řádku.

Vápník, stříbro, hliník, platina, železo, olovo, rtuť, zinek, měď, hořčík

- a. ušlechtilé kovy -
- b. neušlechtilé kovy -

7. Doplňte text:

Elektrolýza je děj probíhající na při průchodu
elektrického proudu nebo Ty musí obsahovat
..... pohyblivé ionty: a

8. Podtrhněte z následujících látek ty, při jejichž výrobě se používá elektrolýza.

Železo, chlor, síra, hliník, cukr, hydroxid sodný, čistá měď, draslík

9. Uveďte důvody, proč není vhodné vyhazovat vybité galvanické články do odpadu.

.....