

Obsah

Úvodem	4
1. Vodík	5
Pokus 1 – 5	5–6
Úloha 1 – 25	7
2. Kyslík	8
Pokus 6 – 16	8–10
Úloha 26 – 46	11
3. Halogeny	12
Pokus 17–32	12–14
Úloha 47–72	14–15
4. Síra a selen	16
Pokus 33–44	16–18
Úloha 73–93	19
5. Dusík	20
Pokus 45–49	20–21
Úloha 94–107	21
6. Fosfor, arsen, antimon a bismut	22
Pokus 50–61	22–27
Úloha 108–130	27
7. Uhlík a křemík, bor	28
Pokus 62–71	28–31
Úloha 131–145	31
8. Komplexní sloučeniny	32
Pokus 72–79	32–33
Úloha 146–168	33–37
9. Kovy	38
Pokus 80–93	38–41
Úloha 169–200	41–42
Tabulka 1. Pozorované a absorbované (komplementární) barvy ve viditelné oblasti elektromagnetického spektra	42
Tabulka 2. Standardní (oxidačně-redukční) elektrodové potenciály elektrodových reakcí při teplotě 25 °C [V]	42
Tabulka 3. Fyzikální vlastnosti některých anorganických solí	43
Příloha 1. Přehled a klasifikace chemikálií použitých v pokusech	44
Příloha 2. Přehled výstražných symbolů	54
Příloha 3. Seznam R-vět a S-vět	55
Literatura	60

NaOH Pozorování: bílá mlha vodíku, které se tvoří na povrchu kovu, doprovázené podporované mírným zahříváním, při němž následnou kyselou reakcí vzniká křemík.

¹ "Inflammable air" – hořavý vzduch, Henry Cavendish, 1766.
² Petrus Jacobus Klaproth (1791–1834), Příloha pro přípravu plynné kyseliny v letech 1844 až 1862.