

TEMATICKÉ ZAMĚŘENÍ PRACOVNÍCH LISTŮ

PRACOVNÍ LIST Č. 1 (PŘÍPRAVA JEDNODUCHÝCH UHLOVODÍKŮ)	experiment, alkeny a alky
PRACOVNÍ LIST Č. 2 (CHEMICKÝ KOMÍN)	experiment, alky
PRACOVNÍ LIST Č. 3 (BEILSTEINOVA ZKOUŠKA)	experiment, halogenderiváty uhlovdíků
PRACOVNÍ LIST Č. 4 (JODOFORMOVÁ DÝMOVNICE)	experiment, halogenderiváty uhlovdíků
PRACOVNÍ LIST Č. 5 (NEHOŘLAVÝ KAPESNÍK)	experiment, ethanol
PRACOVNÍ LIST Č. 6 (GLYCEROLOVÁ SOPKA)	glycerol, alkoholy
PRACOVNÍ LIST Č. 7 (OHEŇ ZE VZDUCHU)	experiment, diethylether
PRACOVNÍ LIST Č. 8 (FLUORESC EIN)	experiment, fluorescein, fenoly
PRACOVNÍ LIST Č. 9 (VÝROBA ZRCÁTKA)	experiment, acetaldehyd, aldehydy
PRACOVNÍ LIST Č. 10 (VŮŇ ESTERŮ)	estery, esterifikace
PRACOVNÍ LIST Č. 11 (OCTANOVÝ KRÁPNÍK)	experiment, kyselina octová, organické kyseliny
PRACOVNÍ LIST Č. 12 (SEMAFOR V LABORATOŘI)	experiment, glukóza
PRACOVNÍ LIST Č. 13 (SLADKÝ HAD Z CUKRU)	experiment, sacharóza, sacharidy
PRACOVNÍ LIST Č. 14 (BARVENÍ ŠKROBU JÓDEM)	experiment, škrob, sacharidy
PRACOVNÍ LIST Č. 15 (NOVOLAKOVÁ PRYSKYŘICE)	experiment, makromolekulární látky, plasty
PRACOVNÍ LIST Č. 16 (TŘASKAVÝ PRACH ZE STRĚBRA)	experiment, alky
PRACOVNÍ LIST Č. 17 (PODIVUHODNÝ BENZEN)	experiment, areny
PRACOVNÍ LIST Č. 18 (ORGANICKÝ KOKTEJL)	experiment, halogenderiváty uhlovdíků
PRACOVNÍ LIST Č. 19 (ZELENÉ PLAMENY)	experiment, methanol, alkoholy, estery, esterifikace
PRACOVNÍ LIST Č. 20 (BOUŘKA VE ZKUMAVCE ANEB SAMOZAPÁLENÍ POCHODNĚ)	experiment, ethanol, alkoholy
PRACOVNÍ LIST Č. 21 (PŘÍPRAVA FENOLFTALEINU)	experiment, fenolftalein, fenoly
PRACOVNÍ LIST Č. 22 (VZNIK ACETALDEHYDU)	experiment, acetaldehyd, aldehydy
PRACOVNÍ LIST Č. 23 (ROZPOUŠTĚNÍ POLYSTYRENU V ACETONU)	experiment, aceton, ketony, polystyren
PRACOVNÍ LIST Č. 24 (ODBARVOVACÍ ÚČINKY KYSELINY ŠŤAVELOVÉ) ..	experiment, kyselina benzoová, organické kyseliny
PRACOVNÍ LIST Č. 25 (SNĚHOVÁ VÁNICE V KÁDINCE)	experiment, kyselina šŤavelová, organické kyseliny
PRACOVNÍ LIST Č. 26 (MODRÁ BAŇKA)	experiment, glukóza, monosacharidy
PRACOVNÍ LIST Č. 27 (POPRAVA GUMOVÉHO MEDVÍDKA)	experiment, sacharóza, sacharidy
PRACOVNÍ LIST Č. 28 (STŘELNÁ BAVLNA)	experiment, celuloza, sacharidy
PRACOVNÍ LIST Č. 29 (DŮKAZOVÉ REAKCE BÍLKOVIN)	experiment, bílkoviny
PRACOVNÍ LIST Č. 30 (FOTOLUMINISCENCE KAŠTANU)	experiment, heterocyklické sloučeniny

Jméno a příjmení:

Třída

Datum:

Hodnocení:

ÚKOL Č. 1: *Rozhodněte, jaké produkty vznikají po vhození gumového medvídko do roztaveného chlorečnanu draselného.*

- a) Oxid uhelnatý a voda
- b) Oxid dusičitý a kyslík
- c) Uhlík a voda
- d) Uhlík a dusík

ÚKOL Č. 2: *Uveďte typ chemické reakce z hlediska uvolněného tepla, který odpovídá tomuto experimentu.*

.....

ÚKOL Č. 3: *Napište chemickou rovnici vzniku molekuly sacharózy ze dvou příslušných monosacharidů za současného odštěpení vody.*



ÚKOL Č. 4: *Které z uvedených dvojic cukrů patří stejně jako sacharóza mezi disacharidy?*

- a) Maltóza a laktóza
- b) Škrob a glykogen
- c) Glukóza a fruktóza
- d) Škrob a celulosa

ÚKOL Č. 5: *K uvedeným sacharidům doplňte materiál, ve kterém se vyskytují.*

Med, dřevo, mléko, brambory, hrozny, slad.

- Glukóza
- Fruktóza
- Maltóza
- Laktóza
- Škrob
- Celulosa

ÚKOL Č. 6: *Stručně charakterizujte princip výroby sacharózy z cukrové třtiny.*

.....

ÚKOL Č. 7: *Rozhodněte, zdali uvedený výrok je pravdivý (P), nebo nepravdivý (N).*

Sacharidy jsou významným zdrojem energie.	P	N
Polysacharidy se od monosacharidů liší větším praktickým využitím.	P	N
Všechny sacharidy jsou sladké, proto se označují obecně jako cukry.	P	N
Všechny sacharidy jsou rozpustné ve vodě i v organických rozpouštědlech.	P	N
Kvašení je proces, kdy dochází k přeměně sacharidu na ethanol a oxid uhličitý.	P	N