



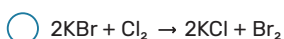
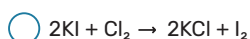
PRACOVNÍ LIST

Jméno a příjmení / třída

VYTĚŠŇOVÁNÍ HALOGENŮ

Otázky k videu:

1 Přiřaď rovnici ke správné zkumavce a doplň prvek.



Zbarvení způsobil prvek:

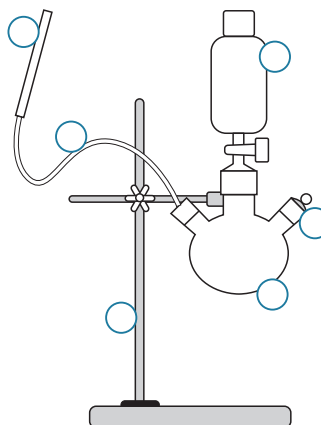
.....



Zbarvení způsobil prvek:

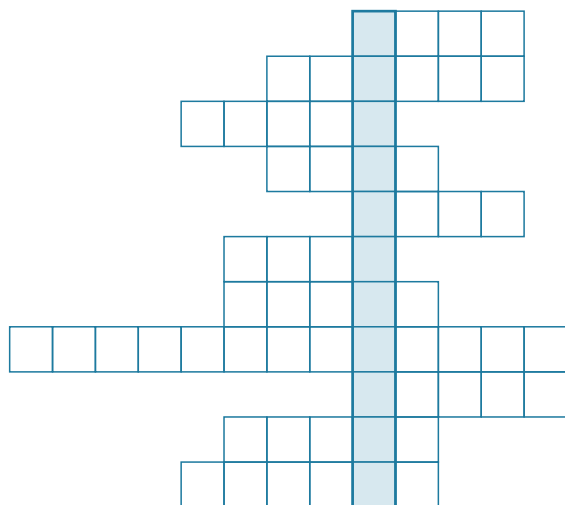
.....

2 Přiřaď názvy k částem aparatury.



- dělicí nálevka
- trojhrdlá baňka
- gumová hadička
- skleněná trubička
- zátka
- stojan

3 Vylušti tajenku, která ukrývá název typu reakce, která probíhá ve videu.



- nejčastější rozpouštědlo
- skupenství chloru při normálních podmínkách
- radioaktivní halogen
- látka složená ze dvou či více chemicky čistých látek
- počet valenčních elektronů halogenů
- nejběžnější forma hoření
- název prvku s protonovým číslem 9
- obecný název sloučeniny halogenu s vodíkem
- halogeny mají v halogenidech záporný ...
- starší název kyseliny chlorovodíkové
- nerost obsahující chlor (KCl)



Obecné otázky

4 Jak se obecně jmenují sloučeniny vznikající při reakci chloru s kovy, či jejich sloučeninami?

- A. halogenovodíky
 B. halogenidy
 C. halony
 D. nemají obecný název

6 Zaškrtni, jaký je obecný název pro směs pevné látky (jod) v kapalině (roztok chloridu draselného)?

pěna suspenze dým mlha pravý roztok aerosol emulze

Jakým způsobem lze od sebe oddělit složky této směsi?

.....

5 Ve vytěšňovací rovnici $2KI + Cl_2 \rightarrow 2KCl + I_2$ spoj odpovídající termíny.

- $2KI + Cl_2$ reaktanty vzniklé látky
 $2KCl + I_2$ produkty výchozí látky

Výpočet

7 Kolik chloru je potřeba na přípravu 200g bromu z roztoku bromidu draselného?

.....

.....

Rozšiřující otázky

8 Chlor byl použit v novodobých válečných dějinách jako bojový plyn. Ve které válce to bylo?

.....

9 Halogeny a jejich sloučeniny se využívají pro své pozitivní vlastnosti. Pro zpevnování zubní skloviny se používají sloučeniny V bazénech pomáhá dezinfikovat vodu Sloučeniny se využívají v lékařství pro léčbu nemocí štítné žlázy. V halogenových žárovkách se využívají organické sloučeniny

10 Spoj reálné rovnice a názvy obecných typů:

- skladné reakce $AgNO_3 + KCl \rightarrow KNO_3 + AgCl$
podvojná záměna $Cl_2 + 2KBr \rightarrow 2KCl + Br_2$
rozkladné reakce $Cl_2 + 2Na \rightarrow 2NaCl$
vytěšňovací reakce $2AgBr \rightarrow 2Ag + Br_2$