



PRACOVNÍ LIST

REAKCE AMONIAKU A KYSELINY CHLOROVODÍKOVÉ

Otázky k videu:

1 V ukázce se pracuje s těmito laboratorními potřebami. Pojmenuj je.



A:



B:



C:

2 V ukázce se pracuje s kyselinou chlorovodíkovou a roztokem amoniaku. Jakou koncentraci v % měly obě dvě kapaliny?

HCl: NH₃:

3 Při reakci vzniká chlorid amonný - ve videu je vidět jako bílá látka unikající z trubičky a rozptylující se do vzduchu. Jedná se v tu chvíli o ukázkou:

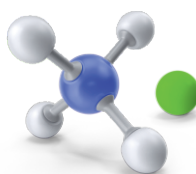
- A. mlhy
- B. dýmu
- C. suspenze

Otázky a úkoly k tématu:

4 Přiřaď k modelům odpovídající sloučeniny:



NH₃



NH₄Cl



HCl

5**Napiš rovnici reakce s využitím:**vzorců - NH_3 , NH_4Cl , HCl

skupenství - kapalné, pevné

názvů - kyselina chlorovodíková, amoniak, chlorid amonný

vzorce → + →

názvy → + →

skupenství → + →

6**Urči v předešlé rovnici, které látky jsou reaktanty a které produkty.**

reaktanty: produkty:

A ještě něco navíc:

7**Spoj odpovídající názvy a vzorce:**kyselina solná čpavek salmiak NH_3 NH_4Cl HCl amoniak chlorid amonný kyselina chlorovodíková**8****K pojům přiřaď odpovídající sloučeninu (HCl nebo NH_3), se kterou má nějakou spojitost:**

lučavka královská: hnojivo: vodní kámen:

barva na vlasy: ryby: žaludeční vřed:

9**Vyhledej na internetu a zaznamenej alespoň 3 možná využití salmiaku. Které využití považuješ za překvapující?**

.....