



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Název školy		10. základní škola Plzeň, nám. Míru 6, příspěvková organizace			
Číslo projektu		CZ.1.07/1.4.00/21.1590			
Název projektu		Moderní škola pro zvyšování konkurenceschopnosti			
Číslo a název šablony klíčové aktivity		V/2 Inovace a zkvalitnění výuky v oblasti přírodních věd			
Sada		VY_52_INOVACE_CH.8.ŠKUD.27			
Název materiálu		Neutralizace – pracovní list VY_52_INOVACE_CH.8.ŠKUD.27			
Jméno vyučujícího		Mgr. Lenka Škuderová			
Třída	VIII. A	Předmět	chemie	Datum ověření	14.5.2012

Neutralizace

1. Neutralizace je chemická reakce, při které vzniká látka:

- a) neutrální
- b) kyselá
- c) zásaditá
- d) nelze předem určit



2. Podstatou této reakce je slučování H^+ a OH^- . Vyber ze skupiny látek dvě, které spolu reagují při NEUTRALIZACI:

KCl, HCl, Na_2O , H_2O , $CaSO_4$, AgBr, KOH, SO_2

3. Neutralizace je chemická reakce _____ s _____, při níž vzniká _____ a sůl kyseliny.

4. Čím jsou nebezpečné výchozí látky?

5. Zapiš rovnici neutralizace, jako reaktanty použij látky z úlohy 2.

..... + → +

6. Došlo k zasažení pokožky kyselinou. Postižené místo omyjeme proudem vody a zbytek kyseliny může neutralizovat roztokem:

- a) kuchyňské soli
- b) saponátu
- c) dezinfekčního prostředku
- d) sody k užívání

7. Neutralizací se vyrábí průmyslové hnojivo **dusičnan amonný**. Napiš názvy látek, které potřebuješ na výrobu tohoto hnojiva:

A) **dusičná**

B) **amonný**

8. Sestav rovnici reakce viz. úloha 7.

..... + → +



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Řešení

1. Neutralizace je chemická reakce, při které vzniká látka:

- ☒ a) neutrální
- b) kyselá
- c) zásaditá
- d) nelze předem určit

2. Podstatou této reakce je slučování H^+ a OH^- . Vyber ze skupiny látek dvě, které spolu reagují při NEUTRALIZACI:

KCl, HCl, Na_2O , H_2O , $CaSO_4$, AgBr, KOH, SO_2

3. Neutralizace je chemická reakce kyseliny s Hydroxidem (zásadou), při níž vzniká voda a sůl kyseliny.

4. Čím jsou nebezpečné výchozí látky? Jsou to žiraviny.

5. Zapiš rovnici neutralizace, jako reaktanty použij látky z úlohy 2.



6. Došlo k zasažení pokožky kyselinou. Postižené místo omyjeme proudem vody a zbytek kyseliny může neutralizovat roztokem:

- a) kuchyňské soli
- b) saponátu
- c) dezinfekčního prostředku
- ☒ d) sody k užívání

7. Neutralizací se vyrábí průmyslové hnojivo **dusičnan amonný**. Napiš názvy látek, které potřebuješ na výrobu tohoto hnojiva:

A) **KYSELINA** **dusičná**

B) **HYDROXID** **amonný**

8. Sestav rovnici reakce viz. úloha 7.



Zdroje:

Obr. Klipart, <http://office.microsoft.com>

Metodický návod pro učitele

Anotace: Výukový materiál slouží k procvičení a upevnění učiva Neutralizace. Úkoly jsou zaměřeny na zopakování reaktantů potřebných k neutralizaci a produktů vznikajících během neutralizace. Žák si upevní zápis této chemické reakce sestavováním chemických rovnic.

Výukový materiál slouží jako pracovní list. Úkoly žák řeší samostatně. Materiál je možný použít i jako test.