

PREVERJANJE ZNANJA-1

KISLINE, BAZE, SOLI, MNOŽINA SNOVI, MASNI DELEŽ ELEMENTOV

Ime in priimek: _____

Datum: _____

1. Naštej vsaj 5 najpogostejših kislin in navedi njihovo uporabo v vsakdanjem življenju oz. kje v naravi se nahajajo. /5t
2. Naštej 3 najpogostejše baze in navedi njihovo uporabo v vsakdanjem življenju oz. kje v naravi se nahajajo. /3t
3. Kaj pomenijo naslednji zanki za nevarne snovi, ki jih pogosto najdemo na embalažah snovi, ki vsebujejo kisline ali baze. /4t



4. Kaj nam pove pH lestvica? _____ /2t
5. Naslednje snovi razvrsti v ustrezno območje pH lestvice: /3t
Na lestvici označi območja.

Natrijev hidroksid

klorovodikova kislina

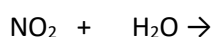
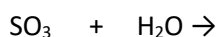
limonin sok



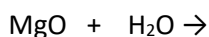
6. Kako nam različni indikatorji pokažejo ali je raztopina kislina, bazična ali nevtralna – dopolni spodnjo tabelo.

INDIKATOR	KISLO	BAZIČNO
Moder lakmusov papir		
Rdeč lakmusov papir		
Fenolftalein		

7. Zapiši kemijske reakcije med naslednjimi oksidi nekovin in vodo: /3t

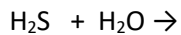
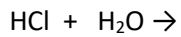


8. Zapiši kemijske reakcije med naslednjimi kovinskimi oksidi in vodo: /3t



9. Kaj je razlog da so vodne raztopine kislin kisle? _____ /4t

Zapiši nastanek ionov v vodnih raztopinah za naslednje kisline. Ione tudi poimenuj. Z rdečo podčrtaj ione, ki so razlog za kislost. Kemijske reakcije morajo biti urejene.



10. Zapiši kemijske formule kislin oz. poimenuj kisline.

/4t

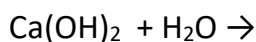
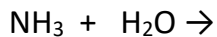
IME KISLINE	KEMIJSKE FORMULE
	H_2S
žveplova kislina	
jodovodikova kislina	
	HNO_3
Ogljikova kislina	
	H_3PO_4

11. Zapiši kemijske formule baz oz. poimenuj baze.

/3t

IME BAZE/HIDROKSIDA	KEMIJSKE FORMULE
	NH_3
	$\text{Mg}(\text{OH})_2$
	KOH
Litijev hidroksid	
	$\text{Be}(\text{OH})_2$
Aluminijev hidroksid	

12. Kaj je razlog da so vodne raztopine baz in hidroksidov bazične? _____ /4t
Zapiši nastanek ionov v vodnih raztopinah za naslednje baze/hidrokside. Ione tudi poimenuj. Z rdečo podčrtaj ione, ki so razlog za bazičnost. Kemijske reakcije morajo biti urejene.



13. Izračunaj maso 0,65 mol tetrafosforjevega dekaoksida. Zapiši odgovor.

/2t

14. Izračunaj masni delež vode v natrijevem karbonatu dekahidratu $\text{Na}_2\text{CO}_3 \times 10 \text{H}_2\text{O}$.

/2t

15. Zapiši 4. načine nastanka soli in za vsak način zapiši po 1 primer kemijske reakcije. Poimenuj reaktante in produkte. Z zeleno barvico obkroži nastalo sol. /8t

- _____
- _____
- _____
- _____

16. Izračunaj odstotno sestavo metanola s formulo CH_3OH .

/2t

17. Izračunaj koliko molov je $36,12 \times 10^{23}$ molekul CO_2 . Zapiši odgovor.

/2t

18. Računske naloge, kisline, baze in soli – glej naloge v delovnem zvezku in vaje v zvezku.