

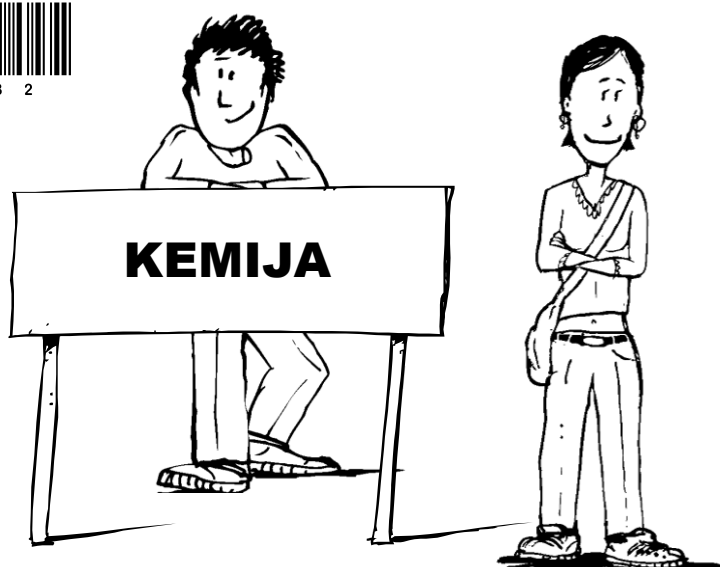


Državni izpitni center



N 1 8 1 4 3 1 3 2

9.
razred



Sreda, 9. maj 2018

NAVODILA ZA VREDNOTENJE

NACIONALNO PREVERJANJE ZNANJA

v 9. razredu

POPRAVLJENA MODERIRANA RAZLIČICA

SPLOŠNA NAVODILA

Prosimo, da navodila za vrednotenje dosledno upoštevate.

Preizkus vrednotite v celoti in NI razdeljen na dva dela. Naloge izbirnega tipa vrednotite tako kot ostale naloge (NE vpisujete črk odgovorov učencev).

Pri vseh nalogah vrednotite s popravnimi znaki, ki imajo točkovne vrednosti. Nalogi dodelite ustrezen popravni znak, program pa dodeli točke samodejno.

Dodatni (konceptni) listi:

Nekateri preizkusi lahko vsebujejo tudi dodatke (priloga na koncu preizkusa):






- dodatni listi, s katerimi so si nekateri učenci pomagali pri reševanju preizkusa, in lahko vsebujejo tudi delne rešitve posameznih nalog;
- pri učencih s posebnimi potrebami, ki imajo prilagojeno vrednotenje, so na dodatnem listu navodila ocenjevalcem za prilagojeno vrednotenje.

Ko boste odprli preizkus z dodatki, vas bo program nanje opozoril. Prosimo, da jih pregledate in upoštevate.

Ob morebitnih težavah pri vrednotenju preizkusov znanja se posvetujte z glavnim ocenjevalcem ali pomočnikom glavnega ocenjevalca.

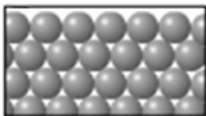
Usklajevanja med ocenjevalci brez vednosti glavnega ocenjevalca ni.

NAVODILA ZA OZNAČEVANJE

Popravni znak	Razlaga popravnega znaka	Število točk, ki jih dodeli program
	Pravilno	1 točka
	Napačno	0 točk
	Nejasno (odgovor je neberljiv ali pa ni jasno označeno, kateri odgovor naj se upošteva)	0 točk
	Ni odgovora	N (0 točk)
	Komentar (opomba, ki jo napiše učitelj in je namenjena učencu)	/

Znake in komentarje zapisujemo:

- praviloma na desno stran odgovora ali računa oziroma zapisa,
- nikoli čez učenčev zapis.

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
1	1	♦ D	
2	1	♦ D	
3	1	♦ C	
4	1	♦ A	
5	1	♦ C	
6	1	♦ A	
7	1	♦ C	
8	1	♦ C	
9	1	♦ A	
10	1	♦ B	
11	1	♦ B	
12	1	♦ B	
13. a	1	Eden od: ♦ fizikalno ♦ izhlapevanje ♦ izparevanje (uparevanje) ♦ kondenzacija (zgoščevanje, utekočinjenje) ♦ sprememba agregatnega stanja ♦ prehod iz tekočine (kapljevine) v plin ♦ prehod iz plina v tekočino (kapljevino)	Ne upoštevamo: vrenje, ohlajanje, segrevanje.
13. b	1	♦ 	Pri skici smo pozorni na urejenost delcev in povezanost med delci (razdalje med delci ne smejo biti prevelike). Ni nujno, da so delci razporejeni po celotnem kvadratu.
Skupaj	2		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
14. a	1	<ul style="list-style-type: none"> ♦ Izparevanje (izhlapevanje) in kondenzacija (zgoščevanje, utekočinjenje). ♦ Snov prehaja iz tekočega v plinasto agregatno stanje in iz plinastega v tekoče agregatno stanje. 	Učenec dobi točko 14.a le, če pravilno navede obe spremembi. Vrstni red ni pomemben.
14. b	1	♦ fizikalna sprememba	
Skupaj	2		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
15. a	1	♦ v 1. epruveti	
15. b	1	Eden od: <ul style="list-style-type: none"> ♦ Destilirana voda je mehka voda (v njej ni raztopljenih mineralnih (rudninskih) snovi ali kalcijevih in magnezijevih hidrogenkarbonatov oz. njihovih ionov). V mehki vodi se milnica najbolj peni. ♦ Destilirana voda je mehka voda, višina pene je v njej najvišja. ♦ Destilirana voda je mehka voda. V mehki vodi se milnica najbolj peni. ♦ Ker je destilirana voda najbolj mehka voda izmed treh vzorcev vode. 	Učenec dobi točko 15.b tudi, če zapiše, da se z večanjem trdote vode višina pene manjša. Ne upoštevamo, če učenec zapiše, da v mehki vodi ni raztopljenega apnenca (vodnega kamna, kotlovca). Če učenec zapiše le, da se v destilirani vodi milnica najbolj peni, je odgovor pomankljiv.
Skupaj	2		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
16. a	1	♦ B	
16.b.1	1	♦ Heksan ima manjšo gostoto od vode (plava na vodi; je zgornja plast). Velja tudi obratno.	Zaporedje odgovorov ni pomembno.
16.b.2	1	Eden od: <ul style="list-style-type: none"> ♦ Heksan in voda se ne mešata (zato sta dve plasti). ♦ Heksan je nepolaren in voda je polarna, zato se ne mešata (zato sta dve plasti, zato se drug v drugem ne raztapljata). 	Pomembno pa je, da ena utemeljitev vsebuje razlago nastanka dveh plasti (mešanje oz. topnost), druga pa razlago, katera plast je heksan z jodom (gostota). Učenec točke ne dobi, če zapiše: heksan je lažji od vode; voda je težja od heksana; voda je gostejša od heksana; heksan je redkejši od vode.
Skupaj	3		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
17. a		♦ $2 \text{ Mg} + \text{O}_2 \longrightarrow 2 \text{ MgO}$	Če učenec zapiše agregatna stanja (pravilno/napačno), jih ne vrednotimo.
17.a.1	1	♦ pravilen zapis formul reaktantov in produktov	Če učenec zapiše enačbo kemijske reakcije z enačajem, $2 \text{ Mg} + \text{O}_2 = 2 \text{ MgO}$, je enačba nepravilna in točke 17.a.1 ne dobi. Ker je ta konkretna enačba pravilno urejena, pa dobi točko 17.a.2.
17.a.2	1	♦ pravilno urejena enačba kemijske reakcije	Točko 17.a.2 dobi le, če so formule reaktantov in produktov predhodno pravilno zapisane (v nalogi 17.a.1).
17.b.1	1	♦ večji (višji)	
17.b.2	1	♦ nevtralizacije	
Skupaj	4		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
18		♦ 0,05 ali 5 %	
18.1	1	♦ pravilno uporabljen podatek za izračun mase raztopine (30 g + 570 g ali 600 g).	Enote so obvezne.
18.2	1	♦ pravi izračun masnega deleža	Učenec dobi točko 18.2 le, če je predhodno pravilno zapisan račun za masni delež.
Skupaj	2		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
19. a	1	Eden od: ♦ $\text{HC}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$ ♦ $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	Formula je pravilna tudi, če je zapisan: $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$ $\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH}$ Če je poleg racionalne ali strukturne formule napisana še molekulska formula, se odgovor ne upošteva (razen, če je ob formuli zapisano, za katero vrsto formule gre).
19. b	1	♦ propin	Upoštevamo tudi prop-1-in. 1-propin se ne upošteva.
19. c	1	♦ z raztopino broma	Če učenec zapiše poleg pravilne še napačno trditev, ne dobi točke.
Skupaj	3		

Naloga	Točke	Odgovor	Dodatna navodila
20. a	1	♦ med alkohole (je alkohol, je alkanol)	
20. b	1	♦ hidroksilna skupina	
20. c	1	♦ $2 \text{CH}_3\text{OH}(\text{l}) + 3 \text{O}_2(\text{g}) \longrightarrow 2 \text{CO}_2(\text{g}) + 4 \text{H}_2\text{O}(\text{g})$	
Skupaj	3		

Skupno število točk: 33