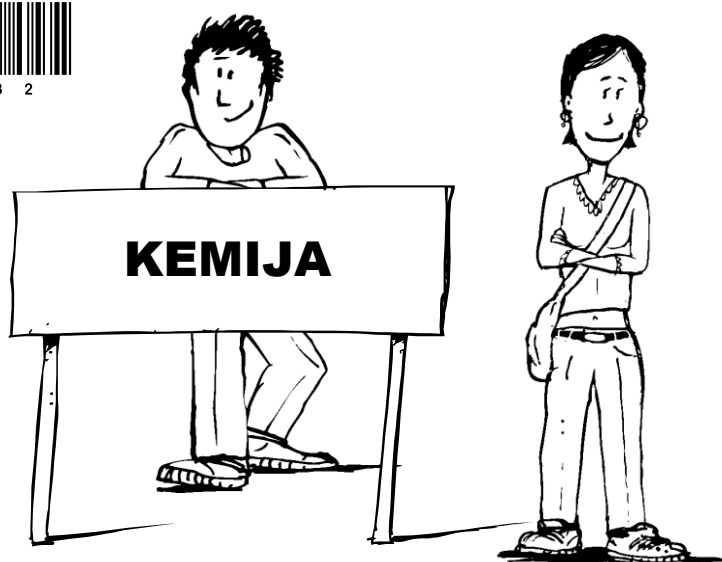




Državni izpitni center



N 2 2 1 4 3 1 3 2



9.
razred

Torek, 10. maj 2022

NAVODILA ZA VREDNOTENJE

NACIONALNO PREVERJANJE ZNANJA

v 9. razredu

**POPRAVLJENA
MODERIRANA RAZLIČICA**

SPLOŠNA NAVODILA

Prosimo, da navodila za vrednotenje dosledno 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.

Drugo

- Če je učenec pri nalogi izbirnega tipa obkrožil več odgovorov in ni jasno nakazal, kateri je pravilen, se točka ne prizna.
- Pri nalogah izbirnega tipa dobi učenec točko samo, če obkroži črko pred pravilnim odgovorom oziroma če jasno nakaže, kateri odgovor je izbral.
- Če je med naštetimi odgovori poleg pravilnih odgovorov tudi napačen odgovor, se odgovor šteje kot napačen.
- Če učenčevega odgovora ni med odgovori, naštetimi v navodilih za vrednotenje, je pa smiselno, se posvetujte s pomočnikom glavnega ocenjevalca.
- Če je beseda nestrokovna ali nepopolna ali je namesto knjižnega izraza uporabljena popačenka ali narečni izraz, odgovora ne upoštevamo.
- Pri nalogah z več kot eno točko vsak odgovor vrednotimo neodvisno.

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.

NAVODILA ZA OZNAČEVANJE

Preizkus je razdeljen na dva dela.

1. NALOGE IZBIRNEGA TIPA





V okno za prikaz točk vpišite **ČRKO UČENČEVEGA ODGOVORA**.

Popravnih znakov ne vpisujete ob nalogi.

Če učenec ni odgovoril na vprašanje ali ni jasno, kateri odgovor naj se upošteva, izberite gumb NR (Ni odgovora).

2. OSTALE NALOGE

Vrednotite s popravnimi znaki, ki imajo točkovne vrednosti. Program dodeli točke samodejno.

Popravni znak	Razlaga popravnega znaka	Število točk, ki jih dodeli program
	Pravilno	1 točka
	Napačno	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 oziroma zapisa,
- nikoli čez učenčev zapis.

Naloga	Odgovori
01	♦ B
02	♦ D
03	♦ C
04	♦ D
05	♦ C
06	♦ B
07	♦ B
08	♦ C
09	♦ C
10	♦ B
11	♦ C
12	♦ D
13	♦ D
14	♦ C
15	♦ C
16.b	♦ B
22.b	♦ C

Vsak odgovor 1 točka.

Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
16.a	1	Eden od: ♦ Element je električno prevoden (ali elektroprevoden). ♦ Element prevaja elektriko (ali električni tok ali tok elektronov ali električno energijo).	
16.c	1	♦ Da talina tudi prevaja elektriko (ali električni tok ali električno energijo ali je električno prevodna ali elektroprevodna).	Upoštevamo tudi, da elektriko prevajajo prosto gibljivi ioni. V primeru, da je učenec zapisal pod 16.a, da je element električno prevoden, je dovolj, da pod 16.c zapiše, da je talina še vedno (ali tudi) prevodna.
Skupaj	2		

Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
17.a	1	♦ LiBr	
17.b	1	Eden od: ♦ Ker je vez med ioni v litijevem bromidu močna. ♦ Ker je v litijevem bromidu močna ionska vez. ♦ Ker se litijevi in bromidni ioni povezujejo z močno ionsko vezjo.	Upoštevamo samo, če odgovor vsebuje zvezo močna vez med ioni oz. močna ionska vez.
17.c	1	Eden od: ♦ Ker so v vodni raztopini litijevega bromida prosto gibljivi ioni, v trdnem litijevem bromidu pa ioni niso prosto gibljivi. ♦ Ker so v vodni raztopini litijevega bromida prosto gibljivi litijevi ioni (ali tudi litijevi kationi ali zapis s formulo iona) in bromidni ioni (ali tudi bromidni anioni ali zapis s formulo iona), v trdnem litijevem bromidu pa ioni niso prosto gibljivi.	
Skupaj	3		

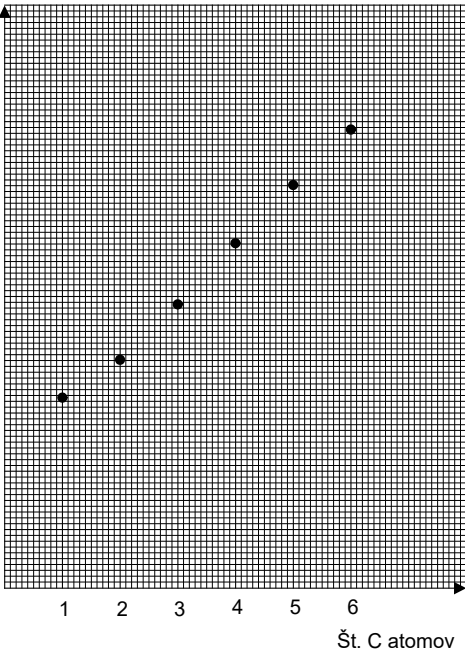
Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
18.a	1	Eden od: ♦ od 0 do 7 ♦ manjša od 7 oz. zapis z znakom < 7 ♦ manjša ali enaka 7 oz. zapis z znakom ≤ 7	Upoštevamo tudi, če je navedena katerakoli posamezna pH vrednost od 0 do 7 ali katerikoli interval pH vrednosti od 0 do 7.
18.b	1	♦ Snov je bazična, ker je rdeč lakmusov papir pomodrel.	Upoštevamo tudi: – snov je baza, ker rdeč lakmusov papir pomodri, – snov je hidroksid, ker rdeč lakmusov papir pomodri, – snov ima pH večji od 7 (ali pH > 7), ker je rdeč lakmusov papir pomodrel.
18.c	1	♦ snov 2	Upoštevamo tudi, če učenec zapiše le število 2.
Skupaj	3		

Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
19.a	1	♦ $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ konc.}} \text{CH}_3 - \text{CH}_2\text{OH}$	Upoštevamo tudi: – zapis s strukturnimi ali ustreznimi molekulskimi formulami, – če je produkt zapisan kot racionalna formula brez enojne vezi ($\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$). Pogoj za kemijsko reakcijo mora biti natančno prepisan.
19.b	1	♦ adicija (hidriranje)	Upoštevamo tudi hidracija.
19.c	1	♦ etanol	Ne upoštevamo odgovor etan-1-ol.
Skupaj	3		

Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
20.a	1	♦ vodik in kisik (H_2 , O_2)	Upoštevamo tudi, če učenec zapiše: element H, element O.
20.b	1	♦ Energija se veže.	
Skupaj	2		

Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
21.a	1	♦ element 4	Upoštevamo tudi: simbol – Ne oz. ime elementa – neon
21.b	1	♦ element 3	Upoštevamo tudi: simbol – S oz. ime elementa – žveplo
21.c	1	♦ element 4	Upoštevamo tudi: simbol – Ne oz. ime elementa – neon
21.d	1	♦ element 2	Upoštevamo tudi: simbol – Na oz. ime elementa – natrij
Skupaj	4		

Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
22.a	1	♦ C in D	Upoštevamo samo, če sta navedeni obe rešitvi.

Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
23.a	1	♦ diagram T vrelišča (°C) 	Upoštevamo samo, če so na diagramu prikazani vsi elementi, kot so na sliki rešitve (označene vrednosti in imena osi). Upoštevamo tudi, če učenec zapiše na y osi le pojem vrelišče brez enote ali enoto brez pojma vrelišče. Upoštevamo tudi, če so točke med seboj povezane. Krivulja se ne sme začeti pred prvo točko.
23.b	1	♦ Ker ima pentan-1-ol več ogljikovih atomov v molekuli.	Upoštevamo tudi: – ker ima etanol manjše število ogljikovih atomov, – ker ima etanol krajšo ali ker ima pentan-1-ol daljšo verigo ogljikovih atomov. Ne upoštevamo, če učenec navede le splošno pravilo odvisnosti vrelišča od števila ogljikovih atomov v verigi alkohola.
Skupaj	2		

Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
24.a	1	♦ deževnico	
24.b	1	Eden od: ♦ Ker je deževnica mehka voda. ♦ Ali ker je deževnica voda, ki nima raztopljenih trdnih snovi/ mineralnih/rudninskih/ kalcijevega (magnezijevega) hidrogenkarbonata/ soli).	V primeru, da je učenec pri 24.a zapisal »vodovodna voda« se pojasnilo pri 24.b »Ker je voda mehka in dosežemo boljši pralni učinek ...« ne upošteva.
Skupaj	2		

Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
25.a	1	♦ dušik	Ne upoštevamo: – zapis formule ali simbola, – če je poleg imena navedena tudi formula elementa.
25.b	1	♦ $\ddot{\text{O}}=\ddot{\text{O}}:$	Upoštevamo tudi: $:\ddot{\text{O}}=\ddot{\text{O}}:$ ali $\ddot{\text{O}}=\ddot{\text{O}}$
25.c	1	♦ didušikov oksid	Upoštevamo tudi zapis didušikov monoksid in didušikov monoooksid. Ne upoštevamo, če sta navedena ime in formula spojine.
Skupaj	3		

Naloga	Točke	Odgovori	Dodatna navodila
26.a	1	Eden od: ♦ V tekočem stanju ♦ V tekočem	Upoštevamo tudi: v kapljevinskem stanju.
26.b	1	♦ Živo srebro potone (ali gre/se potopi) na dno kozarca.	Upoštevamo vse, kar nakazuje, da učenec razume, da je živo srebro na dnu kozarca oz. da nastaneta dve plasti oz. da se živo srebro ne raztaplja.
26.c	1	♦ Strupeno (ali akutna strupenost, toksično) ♦ Mutageno (ali rakotvorno, strupeno za razmnoževanje (teratogeno), povzroča mutacije/ poškoduje dednino/dedni material/gene/ kromosome) ali nevarno pri vdihovanju ali povzroča alergije	Upoštevamo samo, če sta navedeni dve lastnosti.
Skupaj	3		

Skupno število točk: 45