

Elementi i kriteriji vrednovanja iz nastave kemije za šk.god. 2023./2024.

1. Usvojenost kemijskih koncepata

Razina usvojenosti znanja i vještina sagledava se na temelju poznavanja temeljnih kemijskih pojmova i stručnog nazivlja, razumijevanja pojava, procesa i međuodnosa, uočavanja uzročno-posljedičnih veza i primjeni znanja (ispravno korištenje priborom i kemikalijama, uspješno praćenje uputa, prikupljanje i interpretacija rezultata, istraživanje i prezentacija informacija na organizirani način) i rješavanju problemskih zadataka.

Usmeno vrednovanje naučenog provodit će se na nastavnom satu bez posebne najave.

Pisane provjere usvojenosti provodit će se tijekom nastavne godine sukladno Pravilniku o načinima, postupcima i elementima vrednovanja učenika, uz prethodnu najavu.

Brojana ocjena učeničkog znanja donosi se temeljem sljedeće bodovne skale:

Postignuti bodovi, %	Ocjena
0 – 49	nedovoljan (1)
50 – 62	dovoljan (2)
63 – 75	dobar (3)
76 – 89	vrlo dobar
90 – 100	odličan (5)

2. Prirodoznanstvene kompetencije

U ovom elementu će se vrednovati sljedeće: razvijenost istraživačkih vještina, prikazivanje i tumačenje rezultata istraživanja, kompetencije rješavanja problema i predlaganje vlastitih rješenja, korištenje različitih izvora znanja i primjenu odgovarajućih metoda istraživanja u prikupljanju podataka potrebnih za donošenje zaključaka, kao i usmeno i pisano izvješće. (npr. rješavanje zadataka koji su dio radnog listića ili domaćeg uratka koji zahtijeva primjenu znanja ili rješavanje problema), vještina izvođenja individualnih pokusa ili pokusa u skupini, rasprava o rezultatima navedenih pokusa, kao i demonstracijskih pokusa, te izvođenje zaključaka u skladu s uočenim i zabilježenim promjenama, najčešće u obliku odgovora na pitanja na odgovarajućim radnim listićima, vještina izvođenja drugih praktičnih radova, primjena matematičkih vještina.

	ELEMENTI VREDNOVANJA	
	Usvojenost kemijskih koncepata	Prirodnoznanstvene kompetencije
Ocjena:		
Nedovoljan (1)	<p>-učenik ne prepoznaje temeljne pojmove, zakone i jedinice</p> <p>-učenik ne reproducira te ne prepoznaje nastavni sadržaj,</p> <p>-učenik nije usvojio osnovnu kemijsku simboliku</p> <p>-učenik ne rješava zadatke, rješava ih površno ili su u potpunosti netočni.</p> <p>- do odgovora ne dolazi ni uz pomoć učitelja.</p>	<p>-učenik ne povezuje rezultate i zaključke pokusa ili dobivenih podataka s konceptualnim spoznajama.</p> <p>-učenik ne izrađuje domaće i školske zadaće, nepotpuno ili s greškama,</p> <p>-ne uključuje u rasprave, kasni s izradom zadane zadaće.</p> <p>-učenik redovito ne donosi pribor za nastavu,</p> <p>-učenik ne bilježi plan ploče te ne sudjeluje u radu prilikom izvođenja praktičnog dijela nastave.</p>
Dovoljan (2)	<p>-učenik djelomično poznaje pojmove, zakone i jedinice.</p> <p>-učenik ne primjenjuje stečeno znanje na samostalnim primjerima ili u novim situacijama.</p> <p>-učenik opisuje proučavane procese površno, po sjećanju, bez dubljeg razumijevanja (navodi samo primjere koji su bili navedeni u nastavi)</p> <p>-učeniku je potrebna pomoć učitelja u iznošenju gradiva.</p>	<p>-učenik rješava jednostavne zadatke uz necjelovit postupak,</p> <p>-učenik ne povezuje rezultate i zaključke pokusa ili dobivenih podataka s konceptualnim spoznajama,</p> <p>-učenik rijetko izrađuje domaće i školske zadaće, nepotpuno i s greškama, ne uključuje se u rasprave, kasni s izradom domaćih zadaća,</p> <p>- pri izvođenju praktičnog rada i provođenju istraživanja treba kontinuiranu pomoć učitelja</p> <p>- opažanja su manjkava, treba podršku i pomoć u izvođenju zaključaka</p> <p>-učeniku je često potrebna pomoć pri korištenju laboratorijskog pribora i posuđa,</p> <p>-sudjeluje u praktičnom radu</p>

		-bilješke su nepotpune i neuredne
Dobar (3)	<p>-učenik poznaje sve pojmove, zakone i jedinice.</p> <p>-sadržaje je usvojio u većoj mjeri bez pojedinosti,</p> <p>- ne primjenjuje stečeno znanje na samostalnim primjerima ili u novim situacijama,</p> <p>-rješavanju jednostavnijih problemskih zadataka i služenju kemijskim pismom treba usmjeravanje učitelja</p> <p>-učenik može povezati najjednostavnije pojmove s ranije usvojenim pojmovima</p> <p>-razumije sadržaj, ali je površan u iznošenju .</p>	<p>-rješava jednostavne i šablonske zadatke uz cjelovit postupak.</p> <p>-ne povezuje rezultate i zaključke pokusa ili dobivenih podataka s konceptualnim spoznajama.</p> <p>-učenik uglavnom izrađuje domaće i školske zadaće, ali su često nepotpune ili s greškama,</p> <p>-ponekad se uključuje u raspravu,</p> <p>-radove izrađuje na vrijeme, ali površno,</p> <p>- pri izvođenju praktičnog rada i provođenju istraživanja često treba pomoć učitelja ili drugog učenika</p> <p>-nedovoljno precizno prikazuje i argumentira rezultate istraživanja te treba usmjeravanje učitelja,</p> <p>-učenik može odabirom naučenih principa i metoda rješavati jednostavnije problemske zadatke u konkretnoj situaciji.</p>
Vrlo dobar (4)	<p>-učenik razumije pojave, zakone i teorije i obrazlaže uzročno-posljedične veze uz povremenu pomoć učitelja,</p> <p>-učenik navodi svoje primjere iz svakodnevnog života,</p> <p>-uspješno se služi kemijskim pismom</p> <p>-samostalno objašnjava naučeno koristeći pune rečenice i pokazujući konceptualno razumijevanje,</p>	<p>-rješava složenije zadatke ili uz pomoć učitelja ili bez cjelovitog postupka.</p> <p>- povezuje rezultate i zaključke pokusa ili dobivenih podataka s konceptualnim spoznajama,</p> <p>-učenik redovito izrađuje domaće i školske zadaće, pri čemu ponekad griješi,</p> <p>-u raspravama ponekad navodi pogrešnu argumentaciju ili zaključak,</p>

	<p>-logično obrazlaže prirodne zakonitosti uz minimalnu podršku učitelja</p>	<p>-pravilno koristi pribor i kemikalije, poštuje pravila rada, uz minimalnu i rijetku pomoć učitelja ili drugog učenika</p> <p>- uspješno i samostalno opaža te često sudjeluje u raspravama i objašnjenjima rezultata promatranja ili istraživanja</p> <p>-učenik nova znanje povezuje s naučenim u drugim predmetima</p> <p>-obrazlaže postupke pri rješavanju problema</p> <p>-redovito vođenje bilješki praktičnog rada i donošenje samostalnih zaključaka.</p>
<p>Izvrstan (5)</p>	<p>-učenik potpuno samostalno interpretira pojave, zakone i teorije i obrazlaže uzročno-posljedične veze, te primjenjuje sadržaje u novim situacijama ili novim problemima.</p> <p>-objašnjava kemijske procese i pojave na složenijim primjerima</p> <p>- nadograđuje ranije usvojena znanja</p> <p>-navodi svoje primjere te integrira usvojene sadržaje drugih nastavnih predmeta u objašnjenje kemijskih procesa i pojava,</p> <p>-samostalno rješava najsloženije problemske zadatke</p> <p>-sposoban je prenositi znanje na druge</p> <p>-služi se dodatnim izvorima znanja i informacijama iz različitih medija</p>	<p>-samostalno, točno i cjelovito rješava nove problemske situacije ili konceptualne zadatke.</p> <p>-stečeno znanje primjenjuje u svim situacijama.</p> <p>-sistematično i logično analizira podatke,</p> <p>-povezuje rezultate i zaključke pokusa ili dobivenih podataka s konceptualnim spoznajama.</p> <p>-učenik redovito i točno izrađuje domaće i školske zadaće,</p> <p>-argumentirano raspravlja i točno zaključuje,</p> <p>-samoinicijativno i redovito sudjeluje u raspravama i izvođenju zaključaka uz značajan doprinos razumijevanju kemijskih sadržaja</p> <p>-kreativno vodi bilješke tijekom izvođenja pokusa.</p>

Domaća zadaća

Učenik treba redovito pisati domaću zadaću, ukoliko zadaću nije napisao/la dobit će minus (-) u rubriku za opisno praćenje učenika. (Nakon tri minusa učeniku se upisuje ocjena nedovoljan (1) u rubriku).

Ocjenjivanje pokusa zadanih za domaću zadaću

Ocjenjivanje pokusa može se mijenjati ovisno o uzrastu učenika te učestalosti izvođenja pokusa (razvijene manualne vještine s posuđem i aparaturom).

Učenici sedmih razreda za domaću zadaću odrađuje dva pokusa tijekom nastavne godine koji se ocjenjuju:

- kristalizacija
- sok crvenog kupusa kao indikator

Utvrđivanje zaključne godišnje ocjene

Utvrđivanje zaključne godišnje ocjene (sukladno zakonskim propisima) ne mora biti aritmetička sredina ocjena upisanih u ocjensku rešetku Imenika. Zaključna godišnja ocjena proizlazi iz cjelogodišnjeg rada kod kuće i na satu, te pokazane usvojenosti sadržaja kao i primjene znanja.

Učenici će na prvim nastavnim satovima biti upoznati sa elementima i kriterijima vrednovanja za nastavnu godinu 2023./2024.