

**Усклађивање критеријума оцењивања за VIII разред**

Наставне теме	Довољан ( 2 )	Добар ( 3 )	Врлодобар ( 4 )	Одличан ( 5 )
<p><b>МЕТАЛИ, ОКСИДИ МЕТАЛА И ХИДРОКСИД И (БАЗЕ)</b></p>	<p>Проналази елементе у ПСЕ , зна основна физичка својства метала, њихову примену и најважније легуре Зна значење појма хидроксид, индикатор, као и примере оксида и база у свакодневном животу и практичну примену ових једињења Зна основна физичка својства оксида и база</p>	<p>Пише формуле оксида на основу валенце , даје назив оксидима и базама, Зна разлику између изразитих и прелазних метала Објашњава појмове пасивизација, корозија, легирање Саставља једначине оксидације и једначине дисоцијације хидроксида</p>	<p>Пише реакције добијања хидроксида као и реакције у којима они учествују. Пише реакције електролитичке дисоцијације хидроксида  Ради једноставније стехиометријске задатке.</p>	<p>Ради задатке стехиометријског израчунавања на основу реакција.</p>
<p><b>НЕМЕТАЛИ, ОКСИДИ НЕМЕТАЛА И КИСЕЛИНЕ</b></p>	<p>Проналази елементе у ПСЕ , зна његова основна физичка својства, заступљеност у природи и примену Зна значење појмова: биогени елемент, оксид, оксидација, киселина. Зна примере оксида и киселина у свакодневном животу као и практичну примену ових једињења Зна основна физичка својства оксида и киселина</p>	<p>Пише формуле оксида на основу валенце , даје назив оксидима и киселинама на основу формуле. Зна појам алотропске модификације  Саставља једначине оксидације и једноставније реакције дисоцијације киселина</p>	<p>Пише реакције добијања киселина као и реакције у којима оне учествују. Пише реакције електролитичке дисоцијације киселина  Ради једноставније стехиометријске задатке.</p>	<p>Ради задатке стехиометријског израчунавања на основу реакција.  Зна да одреди примену на основу физичких и хемијских особина</p>

СОЛИ	<p>Зна основна физичка и хемијска својства соли , дефиницију соли.</p> <p>Зна примере соли у свакодневном животу као и њихову практичну примену</p>	<p>Пише једноставније формуле соли , зна да на основу назива повеже која киселина даје коју со и да из формуле именује со.</p> <p>Зна појмове: неутрална, кисела и базна со и може да их разликује на основу формуле</p>	<p>Пише формуле соли на основу валенце метала и киселинског остатка.</p> <p>Пише једначине добијања соли неутрализацијом, и једначине електролитичке дисоцијације.</p> <p>Ради једноставније стехиометријске задатке.</p>	<p>Пише реакције добијања соли , као и реакције у којима соли учествују.</p> <p>Одређује њихову примену Ради стехиометријске задатке на основу ових реакција</p>
ОРГАНСКА ЈЕДИЊЕЊА И ЊИХОВА ОПШТА СВОЈСТВА	<p>Зна да су органска једињења једињења угљеника</p> <p>Зна општа физичка својства органских једињења</p>	<p>Зна типове угљеникових атома и разуме многобројност органских једињења</p>	<p>Зна функционалне групе органских једињења</p>	<p>Пише стриктурне и рационалне структурне формуле</p>
УГЉОВОДОНИЦИ	<p>Дефинише угљоводонике : алкане алкене и алкине.</p> <p>Зна да наброји хомологи низ</p> <p>Зна формуле, називе и функционалне групе најважнијих угљоводоника</p>	<p>Поред дефиниција зна да пише формуле алкана, алкена и алкина .</p> <p>Зна појмове: хомологи низ, изомер (низа и положаја), функционална група, адиција, супституција, полимеризација</p> <p>Пише једначине сагоревања угљоводоника</p>	<p>Пише формуле једноставнијих изомера и даје им називе.</p> <p>Пише реакције сагоревања, супституције, адиције</p>	<p>Пише формуле алкана, алкена и алкина, формуле њихових изомера и даје називе,</p> <p>Пише хемијске реакције угљоводоника и врши стехиометријска израчунавања</p>

<p>ОРГАНСКА ЈЕДИЊЕЊА СА КИСЕОНИКОМ</p>	<p>Зна функционалне групе и опште формуле алкохола и карбонилних једињења. Зна физичка својства и практични значај ових једињења</p> <p>Уме да наброји важније представнике.</p>	<p>Зна шта су алкохоли , карбоксилне киселине , алдехиди, кетони и естри. Зна важније представнике и пише једноставније формуле.</p> <p>Зна појмове алкохолно врење,естерификација, хидролиза, катализатор</p> <p>Пише реакције сагоревања алкохола</p>	<p>Пише формуле алкохола и киселина , пише формуле њихових изомера и даје називе. Пише формуле алдехида, кетона и естара на основу назива</p> <p>Саставња једначине добијања алкохола, естарификације</p> <p>Зна примену важнијих једињења.</p>	<p>Зна хемијске реакције добијања кисеоничних једињења и реакције које су за њих карактеристичне</p> <p>Ради задатке на основу хемијских реакција.</p>
<p>БИОЛОШКИ ВАЖНА ОРГАНСКА ЈЕДИЊЕЊА</p>	<p>Набраја биолошки важна органска једињења: угљене хидрате ,масти и уља, протеине, витамине</p> <p>Зна да наведе физичка својства (агрегатно стање и растворљивост) масти и уља, угљених хидрата, протеина</p>	<p>Набраја биолошки важна органска једињења, зна њихову примену и значај за живе организме</p> <p>Зна појмове сапонификација, хидролиза,ензим, фотосинтеза, денатурација,авитаминоза, хипервитаминоза, хиповитаминоза</p>	<p>Пише формуле биолошки важних органских једињења</p> <p>Пише реакције фотосинтезе, сапонификације и разуме грађење пептидне и гликозидне везе</p> <p>Објашњава доказивање скроба и моносахарида у узорку</p>	<p>Пише формуле угљених хидрата , масти и уља и протеина</p> <p>Преакције добијања биолошки важних једињења као и реакције хидролизе сложених угљених хидрата, масти и уља</p> <p>Ради задатке из ове области.</p>
<p>ЗАШТИТА ЖИВОТНЕ СРЕДИНЕ И ЗЕЛЕНА ХЕМИЈА</p>	<p>Разуме значај безбедног поступања са супстанцама и начине њиховог правилног складиштења</p>	<p>Зна који су основни загађивачи воде, ваздуха и земљишта</p> <p>Разуме појмове: кисела киша, ефекат стаклене баште, рециклажа,</p>	<p>Уме да објасни шта проузрокује настајање киселих киша, ефекта стаклене баште и оштећење озонског омотача, поткрепи хемијским једначинама</p> <p>Разуме појмове</p>	<p>Предлпжи поступке који би довели до смањења загађења воде, ваздуха и земљишта</p>

			еутрофикација, биоремедијација	
--	--	--	-----------------------------------	--