Zalecenia dla uczniów klasy VII
na dni wolne od nauki szkolnej 2020r.

22.05.2020

PLASTYKA

Temat: **Pejzaż**

Historia pejzażu sięga czasów starożytnych. Początkowo stanowił on tylko tło dla przedstawianych na płótnach scen i wydarzeń historycznych. Jednak zdarzało się, że pejzaż występował jako samodzielny motyw, zwłaszcza w naściennym malarstwie hellenistycznym, gdzie pełnił dekoracyjną funkcję.

Pejzaż - czym właściwie jest?

Pejzaż to gatunek sztuk pięknych, przedstawiający krajobraz. Przyroda, którą umieszczają w swoich pracach pejzażyści może być zarówno nietknięta ręką człowieka, jak i po delikatnej ingerencji. Jednym z najważniejszych elementów pejzażu jest perspektywa oraz kompozycja. Budowa nastroju obrazu pełni jedną z głównych ról z malarstwie pejzażowym. Ważnym elementem jest oddanie panującej atmosfery, uchwycenia ulotnego wrażenia, chwilowej emocji, efektu wywołanego grą światła i cienia.

Wyróżniamy następujące typy pejzażu:

- realistyczny (odtwarzający naturę w dokładny sposób)

https://www.google.com/search?sxsrf=ALeKk00AHK9Wf-w51JG7QMjuBSuTFk17Tg:1587909144243&source=univ&tbm=isch&q=pejza%C5%BC+realistyczny+przyk%C5%82ady&sa=X&ved=2ahUKEwiSoOnDnobpAhX3wsQBHetgC8YQsAR6BAgKEAE&biw=1366&bih=625

- klasyczny (idealizujący krajobraz, nawiązujący do antyku)

- fantastyczny (skomponowany z elementów wymyślonych)

https://www.google.com/search?sxsrf=ALeKk02_DYeLkIKs06sG-iYIOtr8S1JIQg:1587908948501&source=univ&tbm=isch&q=pejza%C5%BC+fantastyczny&sa=X&ved=2ahUKEwijjb7mnYbpAhU1ysQBHdA8ChMQ7Al6BAgKEDE&biw=1366&bih=625

- marynistyczny (ukazuje widok związany z morzem)

https://www.google.com/search?sa=X&sxsrf=ALeKk02dYDSEeixRqRmpjYadjTn7ml7VcQ:1587908625848&source=univ&tbm=isch&q=Pejza%C5%BC+marynistyczny&ved=2ahUKEwiXgdHMnIbpAhXDwqYKHYpZCucQ7Al6BAgKEDg&biw=1366&bih=625

- weduta (widok miasta)

https://www.google.com/search?sxsrf=ALeKk01ohqDfRMcDT4Zi41ff6oeF2Z5Lbg:1587908994773&source=univ&tbm=isch&q=weduta&sa=X&ved=2ahUKEwicr8b8nYbpAhXiyKYKHeKDCdwQiR56BAgKEAw&biw=1366&bih=625

- ze sztafażem (widok przyrody z postaciami zwierząt i ludzi)

https://www.google.com/search?sxsrf=ALeKk03XAZ5X85qrzTxyoRP8OIIMP7EqLQ:1587909302874&source=univ&tbm=isch&q=pejza%C5%BC+ze+sztafa%C5%BCem+przyk%C5%82ady&sa=X&ved=2ahUKEwjNm7uPn4bpAhUQFpoKHSqYDTUQ7Al6BAgJEBs&biw=1366&bih=625

Niedawno podejmowaliście próbę malowania pejzażu. Jeśli masz jakieś negatywne doświadczenia albo niechęć do jej tworzenia, to po prostu się nie przejmuj. Przeczytaj motywujące słowa van Gogha: ***Jeśli usłyszysz w sobie ten głos mówiący „Nie umiesz malować", maluj mimo wszystko, a głos ten ucichnie.*** Obejrzeliście przykłady różnych typów pejzaży Wybierz jeden, który najbardziej Ci się podoba i spróbuj go odtworzyć. Technika i format- dowolny

Na wykonanie pracy **masz czas do 28.05.2020.** Przesyłając swoją pracę, wyślij też zdjęcie oryginału. Powodzenia.

GEOGRAFIA

Temat: Wpływ zmian politycznych i gospodarczych po 1989 roku na strukturę zatrudnienia. Wpływ transportu na rozwój przemysłu i usług.

Dowiesz się,

- w jaki sposób zmiany polityczne oraz gospodarcze wpłynęły na strukturę zatrudnienia w Polsce po 1989,
- co to konurbacja katowicka oraz aglomeracja łódzka

Przeanalizuj informacje z podręcznika 184 - 186 oraz poniższy link

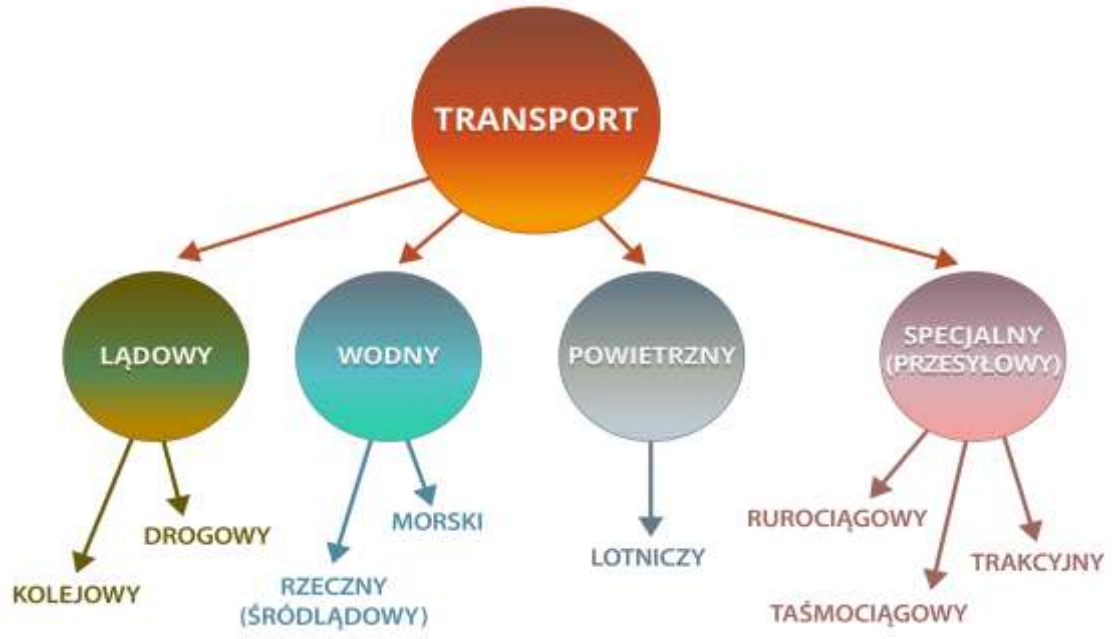
https://epodreczniki.pl/a/zroznicowanie-poziomu-urbanizacji-w-polsce/D18Ot6TB9

Wpływ transportu na rozwój przemysłu i usług

Przeczytaj informacje z podręczniku str. 187-189 oraz te w linku

https://epodreczniki.pl/a/rozwoj-transportu-ladowego-w-polsce/DiY1rUMiZ

Transport został podzielony na kilka rodzajów w zależności od miejsca i sposobu funkcjonowania.



Samochodowy transport drogowy zaczął się rozwijać na początku XX wieku wraz z upowszechnianiem motoryzacji. Drogi łączyły ze sobą jednostki osadnicze – najpierw grody i wsie, a potem także miasta. Dzisiejsze utwardzone drogi samochodowe często powstały w miejscu tych dawnych, gdyż cel i jednych i drugich był taki sam – łączenie miejscowości. Współczesna gęstość sieci dróg utwardzonych w Polsce związana jest wprost z rozmieszczeniem ludności i gęstością zaludnienia. Zdecydowanie najgęściejsza sieć drogowa występuje na Górnym Śląsku i w Małopolsce. Natomiast najmniej dróg mamy na słabo zaludnionych pojezierzach. Pewne znaczenie ma też ukształtowanie terenu – na równinach łatwiej budować drogi i jest ich tam nieco więcej.

Przez cały XX wiek w Polsce stopniowo przybywało dróg utwardzonych. Tuż po II wojnie światowej miały one łącznie około 100 tys. km długości, a w roku 2000 było ich już prawie 250 tys. km. Problemem jednak okazała się jakość tych dróg. Przez lata komunizmu budowano przeważnie drogi jednojezdniowe, które dosyć szybko ulegały uszkodzeniom, a zbyt rzadko były remontowane. Nie budowano prawie dróg szybkiego ruchu, jak autostrady i drogi ekspresowe. Do lat 90. minionego wieku w Polsce istniały tylko dwa krótkie odcinki autostrad – koło Wrocławia i Szczecina – zbudowane jeszcze przez Niemców. Dopiero pod koniec XX wieku zaczęto oddawać do użytku nowe, krótkie odcinki autostrad (np. A4 między Wrocławiem a Krakowem). Po roku 2000 nastąpiło dosyć znaczące przyspieszenie prac na nowobudowanych drogach szybkiego ruchu. Duże znaczenie miało przystąpienie Polski do Unii Europejskiej, która wsparła nas finansowo zarówno przy

budowie autostrad i dróg ekspresowych, jak i mniejszych dróg lokalnych. Znaczącym impulsem było przyznanie Polsce organizacji piłkarskich mistrzostw Europy w 2012 r. Musieliśmy być gotowi na przyjęcie tysięcy gości zagranicznych, a do tego potrzebne były m.in. dobre drogi łączące nasz kraj z Europą. Jeden z przełomowych momentów nastąpił pod koniec 2009 roku, kiedy to do użytku oddano odcinek autostrady A4 do granicy niemieckiej w Jędrzychowicach k. Zgorzelca, dzięki czemu Polska połączyła się z europejską siecią dróg szybkiego ruchu. Z kolei wiosną 2012 r. otwarto odcinek autostrady A2 wiodący do Warszawy, co oznaczało połączenie autostradowe naszej stolicy z Berlinem i resztą miast Europy Zachodniej.
Obecnie do użytku oddanych jest ponad 3 tys. km autostrad i dróg ekspresowych. Plany zakładają, że docelowo będzie ich w Polsce łącznie około 7,5 tys. km, z czego ponad 2 tys. km mają stanowić autostrady. Wszystkie autostrady i drogi ekspresowe są w Polsce płatne dla samochodów ciężarowych. Kierowcy samochodów osobowych płacą za przejazd niektórymi odcinkami autostrad, choć docelowo ma tak być prawie na całej ich długości. Opłaty dla samochodów osobowych nie będą obowiązywać tylko na nielicznych krótkich odcinkach autostrad, będących obwodnicami miast, np. Wrocławia, Krakowa, Poznania, Warszawy czy aglomeracji górnośląskiej

Zadanie

Wykonaj zadanie z zeszytu ćwiczeń str. 112- 113 oraz 115

ODEŚLIJ STR. 112 i 113 TERMIN 27.05.2020

CHEMIA

Temat: Wzory i nazwy wodorotlenków, wodorotlenek sodu i potasu

Nauczysz się

- co to jest wodorotlenek;
- nazywać wodorotlenki na podstawie ich wzorów;
- wymieniać i opisywać metody otrzymywania wodorotlenków oraz zapisywać odpowiednie równania reakcji;
- podawać przykłady metali i tlenków metali reagujących z wodą;
- jakie są najważniejsze właściwości wodorotlenków sodu, potasu

Zapoznaj się z tekstem w podręczniku oraz poniższym linkiem

https://epodreczniki.pl/a/wodorotlenki---ich-budowa-i-otrzymywanie/D1F3LscyE

Wodorotlenki to związki chemiczne o stałym stanie skupienia, zbudowane z kationów metalu i anionów wodorotlenkowych.
Jony te przyciągają się w wyniku działania sił elektrostatycznych, tworząc sieć krystaliczną.

Wartościowość grupy wodorotlenowej zawsze równa się I.

OH

Ogólny wzór wodorotlenków metali jednowartościowych:

MOH

M - metal, **OH** - grupa wodorotlenowa

Ogólny wzór wodorotlenków metali:

$$M^{n+}(OH^-)_n$$

M^{n+} - kation metalu, OH^- - anion wodorotlenkowy, **n** - liczba grup wodorotlenowych równa wartościowości metalu

Nazwy wodorotlenków powstają przez dodanie do słowa „**wodorotlenek**" nazwy pierwiastka tworzącego dany związek (w dopełniaczu):

NaOH - wodorotlenek sodu

Jeżeli metal tworzy dwa wodorotlenki, to do nazwy dodaje się w nawiasie cyfrę rzymską określającą wartościowość metalu, np.

CuOH - wodorotlenek miedzi(I)
$Cu(OH)_2$ - wodorotlenek miedzi(II)

Jeśli metal tworzy jeden wodorotlenek, wartościowość metalu w nazwie się pomija

Nazwa metalu	Wartościowość metalu	Wzór sumaryczny	Nazwa wodorotlenku
żelazo	II	$Fe(OH)_2$	wodorotlenek żelaza(II)
żelazo	III	$Fe(OH)_3$	wodorotlenek żelaza(III)
glin	III	$Al(OH)_3$	wodorotlenek glinu
wapń	II	$Ca(OH)_2$	wodorotlenek wapnia

Wodorotlenki otrzymuje się w wyniku reakcji **metali aktywnych z wodą** (metali z 1. oraz 2. grupy układu okresowego, z wyjątkiem berylu). W ich wyniku powstają zasady (wodne roztwory wodorotlenków) i wydziela się wodór.

metal aktywny + woda → wodorotlenek + wodór↑

Litowce reagują z wodą gwałtowniej niż berylowce. Magnez reaguje z wodą w podwyższonej temperaturze. W obrębie grupy aktywność metali rośnie ze wzrostem liczby atomowej

(związane jest to z odległością elektronów walencyjnych od jądra). Metale innych grup układu okresowego (np. miedź) są mniej aktywne i nie reagują z wodą. Wodorotlenki metali spoza 1. i 2. grupy układu okresowego otrzymuje się innymi metodami.

Drugim sposobem otrzymywania wodorotlenków jest działanie **tlenków metali aktywnych** (należących do 1. oraz 2. grupy układu okresowego z wyjątkiem berylu), **zwanych tlenkami zasadowymi, na wodę**.

tlenek metalu aktywnego + woda → wodorotlenek

W wyniku tych reakcji powstają zasady – wodne roztwory wodorotlenków.

Wodorotlenek sodu i wodorotlenek potasu to substancje stałe o barwie białej. Pozostawione na powietrzu po pewnym czasie „rozpływają się" – pochłaniają wilgoć z otoczenia. Substancje o takich właściwościach nazywamy higroskopijnymi.



Wodorotlenek sodu (1), wodorotlenek potasu (2)

Wodorotlenki sodu i potasu bardzo dobrze rozpuszczają się w wodzie, wydzielając znaczne ilości ciepła (proces egzoenergetyczny) i tworząc silnie żrące roztwory, które niszczą różne materiały, np. bibułę, tkaninę, drewno. Roztwory obu wodorotlenków są żrące. Dlatego zwyczajowa nazwa wodorotlenku sodu to „soda żrąca", a wodorotlenku potasu – „potaż żrący".

Wodorotlenki sodu i potasu tworzą z tłuszczami związki rozpuszczalne w wodzie, dlatego stosuje się je jako składniki preparatów do udrożniania rur, a także do produkcji środków piorących. Wodorotlenek wapnia tworzy z wodą zawiesinę – mleko wapienne. Używa się jej do bielenia pni drzew owocowych oraz ścian budynków, ponieważ ma ona właściwości dezynfekcyjne, a kolor biały odbija znaczną część promieni słonecznych i zapobiega zbytniemu nagrzewaniu. Klarowny bezbarwny roztwór wodorotlenku wapnia nazywamy wodą wapienną. Służy ona do wykrywania tlenku węgla(IV).

Notatka

1. Wodorotlenki to związki chemiczne zbudowane z kationów metali i anionów wodorotlenkowych o wzorze ogólnym: M(OH)n
2. Wodorotlenki otrzymuje się jako efekt działania tlenków metali aktywnych (tlenków zasadowych) na wodę oraz niektórych metali na wodę.
3. Roztwory wodorotlenków łatwo rozpuszczalnych w wodzie (wszystkie wodorotlenki metali z 1. grupy układu okresowego i wybranych metali z grupy 2.) tradycyjnie nazywa się zasadami.
4. Wodorotlenki sodu i potasu są substancjami silnie higroskopijnymi, mają podobne właściwości, są stosowane jako składniki do produkcji mydeł, środków piorących i preparatów do udrożniania rur.
5. Stężone roztwory wodorotlenków sodu, potasu oraz wapnia mają właściwości żrące.

Wykonaj zadania z zeszytu ćwiczeń str. 108, 109,110

ODEŚLIJ WYKONANE ZADANIA W FORMIE ZDJĘCIA- TERMIN 25.06.2020

Sprawdź swoją wiedzę logując się na

https://quizizz.com/join?gc=9383718

LINK JEST AKTYWNY DNIA -----22.05.2020 (PIĄTEK) ------DO GODZINY 18^{00}