TN D A	//4	224	Λ				開講	4rh	1*
科日名	化	学	А				キャンパス	神	- 埼
担当者		安	田み	どり					
開講年次	1	開講期	前期	単位数	2	必修·選択		選步	5
授業の概要及びねらい									
授業の到達目標	 原子、分子、イオンの基本的構造について説明できる。 化学結合について説明できる。 物質の状態変化と、それぞれの状態における性質を述べることができる。 化学変化と熱のかかわりを述べることができる。 触媒の作用について述べることができる。 溶液の濃度計算(モル濃度、質量パーセント濃度)ができる。 浸透圧について説明できる。 酸化と還元について、電子の授受を含めて説明できる。 電解質と非電解質の違いについて説明できる。 酸、塩基について述べることができる。 中和反応について説明できる。 								
学習方法	講義、確認テスト								
テキスト及 び参考書等	「食を中心とした化学」北原重登・塚本貞次・野中靖臣・水崎幸一 著(東京教学社)								
評価基準・方法		知識	・理解	到 思考・判断	達 関心・	目 意欲・態度	標 技能	・表現	評価割合%
定期試験)	0					70
小テスト等 宿題・授業外レポート)	© 		0			10
授業態度	- 技業態度 - 受講者の発表								
授業への参加度									
その他		中間テ)	0					20
合 計		中间ケ			7				100
(表中の記号 ○評価する観点 ◎評価の際に重視する観点)									
授業計画(学習内容・キーワードとスケジュール)									
		授業	計画(学			スケジュー	-ル)		
第1週	クラス分け	テスト		習内容・キー		スケジュー	-ル)		
第 2 週	物質の成り	テスト 立ち (原-	子の構造	習内容・キー 、電子配置)		スケジュー	<u>-ル)</u>		
第 2 週第 3 週	物質の成り 化学結合 (テスト 立ち(原 ⁻ イオン結 ^々	子の構造 合、共有	習内容・キー 、電子配置) 結合)		スケジュー	- <i>I</i> V)		
第 2 週 第 3 週 第 4 週	物質の成り 化学結合(水分子の会	テスト 立ち(原- イオン結 ² 合(分子 ⁶	子の構造 合、共有 の極性と	習内容・キー 、電子配置) 結合) 水素結合)	-ワードと		-JV)		
第 2 週第 3 週	物質の成り 化学結合(水分子の会 物質量と化す	テスト 立ち(原- イオン結- 合(分子・ 学反応式	子の構造 合、共有 の極性と (原子量	習内容・キー 、電子配置) 結合)	-ワードと ボガドロ		<u>-JV)</u>		
第 2 週 第 3 週 第 5 週	物質の成りこれ学結合(水分子の会へ物質量と化さいろいろなり	テスト 立ち(原- イオン結 [。] 合(分子 [。] 学反応式 化学反応	子の構造 合、共有 の極性と (原子量 (中和反	習内容・キー 、電子配置) 結合) 水素結合) 、分子量、ア	-ワードと ボガドロ :反応)		-JV)		
第第第第第第第第 3 4 5 6 7 8 週週週週週週週週週週週	物質の成りこれ学結合(水分子の会へ物質量と化さいろなり、 ・水分子の会へ物質量と化さいるなり、 ・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	テスト 立ち (原 イオン結・ 合 (分子で 学反応式 に 学反応 (と中間試!	子合の (へ を) (へ 験	習内容・キー 、電子配置) 結合) 水素結合) 、分子量、ア 応、酸化還元	-ワードと ボガドロ :反応)		-JV)		
第第第第第第第第第 3 4 5 6 7 8 9 週週週週週週週週週週週	物質の成り 化学結合(水分子の会 物質量と化 いろいろなく 栄養価と化 前半の復習 物質の状態	テスト 立ち (原 イオン結・ 合 (分子で 学反応式 に 学反応 (・ と中間試!	子合の (へ を) (へ 験	習内容・キー 、電子配置) 結合) 水素結合) 、分子量、ア 応、酸化還元	-ワードと ボガドロ :反応)		-JV)		
第第第第第第第第第第 2 3 4 5 6 7 8 9 10 週週週週週週週週週週週週	物質の成りこ 化学結合(水分子の会会 物質量と化学 いろなる 栄養価と化学 前半のの状態 溶解度	テスト 立ち(原 イオン結 合(分子・ 学反応反 化学反応 (・ 学 で で で で で で で で が で が で が で が で が で が	子の構造有と (へ験の) (へ験の) (へいきいい) () () () () () () () () ()	習内容・キー 、電子配置) 結合) 水素結合) 、分子量、ア 応、酸化還元 則、反応速度	-ワードと ボガドロ :反応)		-JV)		
第第第第第第第第第第第第 11 週週週週週週週週週週週週週週週週週週週週週	物質の成り 化学子の会 物質を含める 物質を いるを で 、 、 、 、 、 、 、 、 、 、 、 、 、 、 、 、 、 、	テスト 立ち(原 イオン結 合(分子・ 学反応反 化学反応 (・ 学 で で で で で で で で が で が で が で が で が で が	子の構造有と (へ験の) (へ験の) (へいきいい) () () () () () () () () ()	習内容・キー 、電子配置) 結合) 水素結合) 、分子量、ア 応、酸化還元 則、反応速度	-ワードと ボガドロ :反応)		-JV)		
第第第第第第第第第第第第第第3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 週週週週週週週週週週週週週	物質の成りの成りの成りの成分では、物質の合会を必要した。これでは、物質の人性のののを、一般のののでは、一般ののでは、一般	テスト 立ち (子合の((へ験の)) ((へ)) ((へ)) ((へ)) ((へ)) ((で))	習内容・キー 、電子配置) 結合) 結素合) 、分酸化還元 以、反応速度 、モル濃度)	-ワードと ボガドロ :反応)		-JV)		
第第第第第第第第第第第 10週週週週週週週週週週週週週週週週週週週週週週	物質の成り 化学子の会 物質を含める 物質を いるを で 、 、 、 、 、 、 、 、 、 、 、 、 、 、 、 、 、 、	テスト 立イオン イ イ 会 反 で 反 で 反 で 反 で 反 で 反 で し で り で り で り で り で り で り で り で り で り	子合の((へ験の) ントライン 大会の((へ) できませい () できまませい () できませい () できませい () できませい () できませい () できませい () できませい () できまませい () できませい () できませい () できませい () できませい () できませい () できませい () できまませい () できませい () できませい () できませい () できませい () できませい () できませい () できまませい () できませい () できまませい () できまませい () できまませい () できまませい () できままませい () できまままままままままままままままままままままままままままままままままままま	習内容・キー 、電子配置) 結合) 結素合) 、次分酸に速度 、で、 、反応速度 、モル濃度) 、モル濃度)	-ワードと ボガドロ :反応)		-JV)		
第第第第第第第第第第第第第第234567891011213週週週週週週週週週週週週週週	物質のは、物質のは、物質のは、物質のは、物質のは、物質のとのとのとのとのをできるとのでで、物質のでは、物質のは、物質のは、物質のは、物質のは、物質のは、は、物質のは、物質のは、は、物質のは、は、物質のは、は、は、は、は、は、は、は、は、は、は、は、は、は、は、は、は、は、は、	テスト 立イオン イ イ 会 反 で 反 で 反 で 反 で 反 で 反 で し で り で り で り で り で り で り で り で り で り	子合の((へ験の) ントライン 大会の((へ) できませい () できまませい () できませい () できませい () できませい () できませい () できませい () できませい () できまませい () できませい () できませい () できませい () できませい () できませい () できませい () できまませい () できませい () できませい () できませい () できませい () できませい () できませい () できまませい () できませい () できまませい () できまませい () できまませい () できまませい () できままませい () できまままままままままままままままままままままままままままままままままままま	習内容・キー 、電子配置) 結合) 結素合) 、次分酸に速度 、で、 、反応速度 、モル濃度) 、モル濃度)	-ワードと ボガドロ :反応)		-JV)		
第第第第第第第第第第第第第第23456789101121314週週週週週週週週週週週週週週週週	物質が大物の大力である。 物質のお子量のとのとのとのとのとのとのとのとのとのででは、一般では、一般では、一般では、一般では、一般では、一般では、一般では、一	テスト 立イオン会 ラスト で ラスト で の の で の で の で の で の で の で の で の で の で の で の で の で の で の で の で の で の で の に の の に 。 に 。 に に に に に に に に に に に に に	子合の((へ験の)ン 素(の大極原中ス) ニート イ定 港有と量反法) 度 ンす、	習内容・キー 、電子配置) 結合) 結素合) 、次分酸に速度 、で、 、反応速度 、モル濃度) 、モル濃度)	- ワードと - ボガドロ: - : : : : : : : : : : : : : : : : : :	数)			