Profesor: Santiago Caballero Velez
Materia: FÍSICA Y QUÍMICA

TRABAJO PARA SEMANA 19 DE 2020 (4 de Mayo al 8 de Mayo de 2020)

2º ESO	3º ESO
Tema 6:Fuerzas y movimientos Libro: Página 141 act.11 Página 142 act. 12 y 13 Página 143 act. 14 y 15	***Tema 4:Fuerzas y movimientos*** Libro: Página 115 act.15 y 16 Página 116 act. 12 y 13 Página 122 act. 13
Recuperación bloque 3 Se adjunta ficha para estudiar.	***Recuperación bloque 3*** Se adjunta ficha para estudiar.

Observaciones: Les informaré por Classroom y por Séneca(Ipasen). Los alumnos que tengan que recuperar el bloque 3 de la asignatura priorizarán el estudio de éste para la recuperación.

RECUPERACIÓN 2º ESO BLOQUE 3 FÍSICA Y QUÍMICA-EJERCICOS PARA PREPARAR EL EXAMEN

1.- Escribe las siguientes reacciones químicas, indica cuales son los reactivos y los productos, identifica los enlaces rotos y formados:

a) Combustión del butano(C_4H_{10})
b) Reacción de fotosíntesis
c) Oxidación del hierro sólido a óxido de hierro (II) sólido(FeO)
d) Electrolisis del agua líquida para fabricar hidrógeno y oxígeno, ambos gaseosos
e) Se produce hidrógeno gaseoso haciendo reaccionar zinc sólido con una disolución acuosa de ácido clorhídrico(HCl). También se produce cloruro de zinc($ZnCl_2$) que queda disuelto en agua.
f) Al poner un trozo de hierro en una disolución acuosa de ácido clorhídrico(HCl), se observa cómo al cabo de un cierto tiempo comienzan a desprenderse espontáneamente burbujas de gas, y se forma dicloruro de hierro($FeCl_2$), que queda en disolución acuosa, e hidrógeno gaseoso.
g) b)Monóxido de hierro sólido (FeO) reacciona con carbono sólido para formar hierro sólido y dióxido de carbono (CO_2) en burbujas.
h) d)Monóxido de plomo sólido reacciona con carbono sólido para formar dióxido de carbono gas y plomo sólido.
i) La combustión del propano (C_3H_8).

2.- a) Define la ley de conservación de la masa de Lavoisier.

b) En la reacción de formación del amoniaco, mezclamos 6 g hidrógeno con nitrógeno y se forma 34 g de amoniaco(NH_3). ¿ Cuantos gramos de nitrógeno necesito?

3.- Señala tipo de especie(anión, catión, isótopo), número atómico, número másico(masa atómica), número de protones, electrones y neutrones que tienen los siguientes elementos químicos:

a) $^{16}_{8}O^{-2}$
b) $^{30}_{15}P$
c) $^{240}_{92}U$
d) $^{56}_{26}Fe^{+3}$
e) $^{32}_{16}S^{+4}$
f) $^{14}_{6}C$
g) $^{207}_{84}Po$
h) $^{59}_{27}Co^{+2}$

4-Clasifica las siguientes sustancias en naturales, manufacturadas o sintéticas:

Algodón Madera Látex Acero inoxidable Plásticos

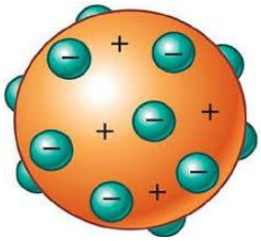
Aceite de oliva Fibras sintéticas ropa Telas de algodón, seda o lino. Grafeno

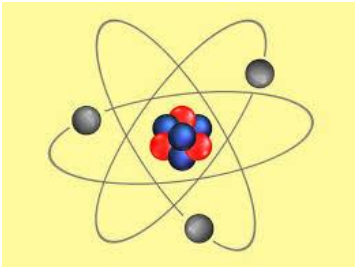
5.- a) Define la ley de conservación de la masa de Lavoisier.

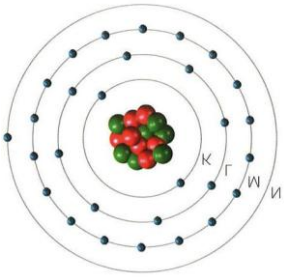
b) En la reacción de 54 g de ácido sulfhídrico (H_2S) con 90 g de hidróxido de sodio (NaOH) se forman 133g de sulfuro de sodio (Na_2S) y agua. Escribe la reacción, ajústala e indica cuantos gramos de agua se forman.

6.- Conocer: historia, origen, efecto, fuentes, consecuencias y soluciones sobre:
a-Efecto invernadero
b-Lluvia ácida
c-Agujero Capa de Ozono.

7-Nombra cada modelo atómico y explica el más reciente:







8.- a) Define la ley de conservación de la masa de Lavoisier.

b) En la reacción de 73 g de ácido clorhídrico(HCl) con 80 g de hidróxido de sodio (NaOH) se forman 117 g de cloruro de sodio(NaCl) y agua. Escribe la reacción, ajústala e indica cuantos gramos de agua se forman.

9-Explica y pon un ejemplo de las reacciones:

-ácido-base -precipitación -fermentación -respiración -descomposición

10-Diferencia entre cambio físico y químico. Razonar la respuesta en los siguientes ejemplos:

a)Hielo se derrite

b)Fotosíntesis

c)Batería de un coche.

d) Rotura de un espejo.

e)Rayo cae sobre un árbol.

11-Diferencia entre reacciones exotérmicas y endotérmicas.

12-Velocidad de una reacción: Definición y factores que la modifican.

3º ESO. Bloque III. Los cambios 3ºB Unidad 3

Nombre…….....Fecha……

- ✓ **Lee atentamente las preguntas y rodea la respuesta correcta.**
- ✓ **Cada tres respuestas incorrecta se quitará una correcta.**
- ✓ **Las 20 preguntas tipo test tienen un valor máximo de 5 puntos y de 5 puntos el resto de preguntas.**

1. **La masa molecular de un elemento o compuesto es:**
   a) La suma de las masas atómicas.
   b) La suma del número de protones.
   c) La suma del número de electrones.
   d) La suma de los números atómicos.
2. **En un mol de carbono hay:**
   a) $6{,}022 \times 10^{21}$ átomos
   b) $6{,}022 \times 10^{22}$ átomos
   c) $6{,}022 \times 10^{23}$ átomos
   d) $6{,}022 \times 10^{24}$ átomos
3. **Cuando la masa molar (M) se expresa en g/mol, su valor numérico coincide con:**
   a) La masa atómica
   b) La cantidad de sustancia.
   c) La masa molecular
   d) Nada de lo anterior es cierto.
4. **Un ejemplo de cambio químico es:**
   a) La decoloración de un tejido de color con lejía.
   b) El cambio de color que adquiere la leche cuando añadimos una cucharada de café soluble.
   c) La dilatación del mercurio en un termómetro.
   d) La congelación del agua.
5. **Una reacción exotérmica:**
   a) Desprende energía.
   b) Absorbe energía
   c) La masa de los reactivos es diferente a la de los productos.
   d) No produce energía.
6. **La combustión del butano produce:**
   a) Agua y dióxido de carbono
   b) Agua y carbono
   c) Carbono y oxígeno
   d) Carbono y dióxido de carbono
7. **Según la teoría de colisiones:**
   a) Las partículas están quietas y chocan
   b) Las partículas se mueven y chocan
   c) Las partículas se unen por atracción
   d) Todas son falsas.
8. **Si aumentamos la temperatura , en general, la velocidad de una reacción:**
   a) No varía
   b) Disminuye
   c) Aumenta
   d) Todas correctas
9. **La velocidad de una reacción aumenta con:**
   a) Los catalizadores
   b) La temperatura
   c) La concentración de reactivos
   d) Todas son correctas

10. **En una ecuación química:**
    a) Hay el mismo número de átomos de cada elemento
    b) Hay el mismo compuesto en los reactivos y en los productos
    c) Hay la misma masa antes y después de la reacción
    d) a y c son correctas
11. **Los coeficientes estequiométricos nos indican:**
    a) El número de átomos de cada elemento químico
    b) El número de moléculas de cada sustancia
    c) El número de choques que se producen
    d) Todas son falsas
12. **En la reacción de formación del amoniaco $N_2 + H_2 \longrightarrow NH_3$, los coeficientes estequiométricos son:**
    a) 1 3 3
    b) 1 1 2
    c) 3 2 1
    d) 1 3 2
13. **La ley de conservación de la masa dice:**
    a) El número de átomos de cada elemento se conserva en una reacción
    b) Las masas atómicas de los reactivos es igual a las masas atómicas de los productos
    c) La suma de las masas de los reactivos es igual a la suma de las masas de los productos
    d) Todas son falsas
14. **En la siguiente reacción $3\ Cl_2 + 2\ Fe \longrightarrow 2\ Fe\ Cl_3$, la masa del cloro es de 212,7 g y la del cloruro de hierro es 324,4 g , ¿cuál es la masa de hierro necesaria?:**
    a) 212,7g
    b) 111,7g
    c) 324,4g
    d) 537,1g
15. **Si la masa atómica del carbono es de 12 u.m.a.:**
    a) En 12 g de carbono hay 12 átomos
    b) En 12 g de carbono hay $6{,}022 \cdot 10^{23}$ átomos
    c) En un mol de carbono hay 12 g
    d) b y c son correctas
16. **Si tengo 3 moles de agua , sabiendo que A(H)=1 A(O)=16:**
    a) Hay $18{,}066 \cdot 10^{23}$ átomos de O
    b) Hay $18{,}066 \cdot 10^{23}$ moléculas de agua
    c) Hay $36{,}132 \cdot 10^{23}$ átomos de H
    d) Todas son correctas
17. **Según la ecuación de formación del agua , $H_2 + O_2 \longrightarrow H_2O$, sin ajustar, podemos decir que:**
    a) 2 g de H_2 reaccionan con 1g de O_2
    b) 2 moles de H_2 forman 2 moles de H_2O
    c) 2 moles de H_2 reaccionan con 1 mol de O_2
    d) b y c son correctas
18. **Los gases invernadero son:**
    a) CFCs
    b) CO_2 , H_2O y CH_4.
    c) NO_2 , SO_2 y CH_4.
    d) Todas son falsas.
19. **La lluvia ácida es producida por la emisión de:**
    a) Gases CFC
    b) CO_2 y NO_2
    c) NO_2 y SO_2
    d) Todas son correctas
20. **La reducción de la capa de ozono es producida por:**
    a) Gases CFC
    b) CO_2 y NO_2
    c) NO_2 y SO_2
    d) Todas son correctas

1.- Nombra de todas las formas posibles o formula:
Oxido de sodio
Hidruro de zinc
Ioduro de oro(III)
Bromuro de hidrogeno
Peróxido de sodio
Fe_2O_3
H_2O_2
O_5Br_2
CdH_2
KCl

2.- **a) ¿Cuántas moléculas de HCl hay en 3 moles de HCl?**

b) ¿Cuántas moléculas de CO_2 hay en 200 gramos de dicho gas? Datos A: H=1 Cl=35,5

3.- **a) Calcula la molaridad de una disolución de 0,5 L en la que se han disuelto 345 g de cloruro de sodio.** Datos A: Na=23 Cl=35,5

b) ¿Qué masa de cloruro de sodio contendrán 100 mL de la disolución anterior?

4.- **Quemamos 100 g de etanol (compuesto orgánico de fórmula C_2H_6O). Calcula:**

a) ¿Qué masa de dióxido de carbono se obtiene? Datos A: C=12 H=1 O=16

5.- **Escribe y ajusta las ecuaciones de estas reacciones:**

a) calcio + oxígeno → óxido de calcio

b) bromuro de cobre(II) + ácido clorhídrico → bromuro de hidrógeno + cloruro de cobre(II)

c) sodio + oxígeno → óxido de sodio

d) óxido de plomo (II) + hidrógeno → plomo + agua

Profesor: Pilar Carrasco Valdayo
Materia: Biología

DÍA	GRUPO	CONTENIDOS	ACTIVIDADES
LUNES 04	3º A	La coordinación endocrina	Resúmenes pág. 94 y 95 Dibujos de las páginas 94 y 95. Activ. 1 pág. 94
	1º A	Animales invertebrados: Gusanos.	Completar la tabla-resumen de los gusanos. Página 97; activ. 3,4 y 5. Realizar los dibujos de las páginas 96 y 97.
	1º D	Animales invertebrados: Cnidarios.	Completar la tabla-resumen de los gusanos. Página 95; activ. 4 y 5. Realizar los dibujos de la página 95.
MARTES 05	1º A	Animales invertebrados: Moluscos.	Completar la tabla-resumen de los moluscos. Página 98; activ. 1. Página 99; activ 4 y 5. Realizar los dibujos de las páginas 98 y 99.
	1º D	Animales invertebrados: Gusanos.	Completar la tabla-resumen de los gusanos. Página 97; activ. 3,4 y 5. Realizar los dibujos de las páginas 96 y 97.

MIÉRCOLES 06	1º A	Animales invertebrados: Artrópodos. Características generales.	Completar la tabla-resumen de los artrópodos: características generales. Página 101; activ. 3 y 4. Realizar los dibujos de las páginas 100 y 101.
	3º A	La coordinación endocrina. Salud del sistema endocrino.	Resúmenes pág. 96 y 97. Cuadro de la página 96.
	1º E	Animales invertebrados: Cnidarios.	Completar la tabla-resumen de los gusanos. Página 95; activ. 4 y 5. Realizar los dibujos de la página 95.
JUEVES 07	3º D	La coordinación endocrina	Resúmenes pág. 94 y 95 Dibujos de las páginas 94 y 95. Activ. 1 pág. 94
	1º E	Animales invertebrados: Gusanos.	Completar la tabla-resumen de los gusanos. Página 97; activ. 3,4 y 5. Realizar los dibujos de las páginas 96 y 97.
VIERNES 08	1º D	Animales invertebrados: Moluscos.	Completar la tabla-resumen de los moluscos. Página 98; activ. 1. Página 99; activ 4 y 5. Realizar los dibujos de las páginas 98 y 99.
	1º E	Animales invertebrados: Moluscos.	Completar la tabla-resumen de los moluscos.

			Página 98; activ. 1. Página 99; activ 4 y 5. Realizar los dibujos de las páginas 98 y 99.
	3º D	La coordinación endocrina. Salud del sistema endocrino.	Resúmenes pág. 96 y 97. Cuadro de la página 96.

Observaciones:

El alumnado podrá contactar conmigo a través de un correo electrónico o ipasen.

Profesor: Mª DOLORES DOMÍNGUEZ RODRÍGUEZ
Materia: 2º PMAR (MAT y FyQ) semana del 4 al 8 de Mayo

DÍA	GRUPO	CONTENIDOS	ACTIVIDADES
LUNES 4/5	2º PMAR	F y Q: Repaso tema 12: Magnitudes y medidas	Ficha de actividades I
		MAT: Repaso tema 1: Números enteros	Hoja de actividades I
MIÉRCOLES 6/5	2º PMAR	F y Q: Repaso tema 12: Magnitudes y medidas	Ficha de actividades II
		MAT: Repaso tema 1: Números enteros	Hoja de actividades II
VIERNES 8/5	2º PMAR	Repaso de toda la semana	Terminar las actividades pendientes de la semana

Observaciones:
Les informaré por Séneca. Se intentará recoger las actividades vía telemática por Séneca o por correo electrónico mddomin21@gmail.com

Profesor: Mª DOLORES DOMÍNGUEZ RODRÍGUEZ
Materia: Física y química 4º ESO semana del 4 al 8 de Mayo

DÍA	GRUPO	CONTENIDOS	ACTIVIDADES
Martes 5/5	4º ESO G1 y G2	Tema 4: Cinemática MRUA	Hoja de actividades enviada por classroom
Jueves 7/5	4º ESO G1 y G2	Lectura comprensiva y búsqueda de información	Ficha de Actividad que se enviará por classroom
VIERNES 8/5	4º ESO G1 y G2	Resolución de dudas	Terminar los trabajos pendientes de la semana

Observaciones:
Les informaré por Classroom y por ipasen. Se recogerán las actividades vía telemática.

Los alumnos que tengan que recuperar algún bloque de la asignatura (1ª y 2ª evaluación) priorizarán el trabajo y estudio de éstos para su recuperación.

Profesor: Manuel Garrido Peinado

Materia: Física y Química (FyQ), CAAP, Biologia y Geologia (ByG) y Valores Eticos (V).

DÍA	GRUPO	CONTENIDOS	ACTIVIDADES
LUNES 4	1ºB (ByG)	3.7. Plantas... Libro texto pg 62 y 63	Actividades de repaso del tema
	3ºC (FyQ)	4.2. Fuerzas de especial interes. Pg 9 a 12 PDF	Actividades del pdf pg 9 a 12 de la fotocopia enviada a los padres por ipasen y el google clasrrom
	4º CAAP	2.5. Contaminacion Hidrica. Libro de texto pg 132 a 133.	Resumen y Actividades presentes en cada pagina
MARTES 5	1 ºC (ByG)	3.7. Plantas... Libro texto pg 62 y 63	Actividades de repaso del tema.
	3º A (FyQ)	4.2. Fuerzas de especial interes. Pg 113 a 115	Resumen y Actividades del libro de texto pg 113 a 115
	3º C (FyQ)	4.2. Fuerzas de especial interes. Pg 9 a 12 PDF	Actividades del pdf pg 9 a 12 de la fotocopia enviada a los padres por ipasen y el google clasrrom
	4º CAAP	2.5. Contaminacion Hidrica. Libro de texto pg 132 a 133.	Resumen y Actividades presentes en cada pagina
	1º D (V)	Leer esta pagina y resolver https://franciscomartinto-rres.word-press.com/2020/03/31/cine-de-aventuras-y-filosofia/	Trabajar los ejercicios propuestos por un enlace web, enviados por ipasen y google clasroom.
MIÉRCOLES 6	1ºB (ByG)	3.7. Plantas... Libro texto pg 62 y 63	Actividades de repaso del tema
	3º C (V)	Leer esta pagina y resolver https://franciscomartinto-rres.word-press.com/2020/03/31/cine-de-aventuras-y-filosofia/	Trabajar los ejercicios propuestos por un enlace web, enviados por ipasen y google clasroom.
JUEVES 7	1ºC (ByG)	3.7. Plantas... Libro texto pg 62 y 63	Actividades de repaso del tema.

	4º CAAP	2.5. Contaminacion Hidrica. Pg 134 y 135	Resumen y Actividades de las paginas
VIERNES 8	4º D (V)	Leer esta pagina y resolver. https://franciscomartinto-rres.word-press.com/2020/03/31/cine-de-aventuras-y-filosofia/	Trabajar los ejercicios propuestos por un enlace web, enviados por ipasen y google clasroom.
	3º A (FyQ)	4.2. Fuerzas de especial interes. Pg 9 a 12 PDF	Actividades del pdf pg 9 a 12 de la fotocopia enviada a los padres por ipasen y el google clasrrom
	1ºC (ByG)	3.7. Plantas... Proyecto	Responde a las preguntas de la pagina 65
	1ºB (ByG)	3.7. Plantas... Proyecto	Responde a las preguntas de la pagina 65

Observaciones: Todas los padres de mis clases estan informados por ipasen de las clases y han recibido las contraseñas de mis google classrom. Se intentara recoger las actividades y los trabajos por via telematica y de no ser posibles deberan entregarse al final del periodo de suspension de clases.

Profesor: Ángel Gegúndez Laborda
Materia: Biología y Geología de 3º de ESO

Semana del 4 al 10 de mayo

DÍA	GRUPO	CONTENIDOS	ACTIVIDADES
LUNES 4 DE MAYO	3º B	TEMA 4. LA RELACIÓN. 8. La coordinación endocrina. Páginas 94-95	Lectura comprensiva de estas páginas. Actividades 1, 2 y 4 página 94-95
MIÉRCOLES 6 DE MAYO	3º C	TEMA 4. LA RELACIÓN. 8. La coordinación endocrina. Páginas 94-95	Lectura comprensiva de estas páginas. Actividades 1, 2 y 4 página 94-95
VIERNES 8 DE MAYO	3º B	TEMA 4. LA RELACIÓN. 8. 3 Las hormonas. Página 96 9. La salud del sistema endocrino. Página 97	Lectura comprensiva de estas páginas. Actividades 5 y 6 página 96. Actividades 1 y 2 página 97
VIERNES 8 DE MAYO	3º C	TEMA 4. LA RELACIÓN. 8. 3 Las hormonas. Página 96 9. La salud del sistema endocrino. Página 97	Lectura comprensiva de estas páginas. Actividades 5 y 6 página 96. Actividades 1 y 2 página 97

Observaciones:

Es fundamental que los alumnos se conecten a Classroom para la resolución de dudas y otras cuestiones que se están planteando. Todos además me pueden contactar a través de mi correo electrónico: angelgegundez@hotmail.com.

Profesor: Ángel Gegúndez Laborda
Materia: Biología 4º de ESO

Semana del 4 al 10 de mayo

DÍA	GRUPO	CONTENIDOS	ACTIVIDADES
LUNES 4 DE MAYO	BG-2	TEMA 7. GENÉTICA HUMANA 1. El cariotipo humano. Páginas 156-157 del libro	Lectura comprensiva de estas páginas. Actividades 2 y 4 página 157.
MARTES 5 DE MAYO	BG 1	TEMA 5. GENÉTICA MOLECULAR.	Repaso del tema finalizado y de las actividades realizadas y corregidas
	BG-2	TEMA 5. GENÉTICA MOLECULAR.	Repaso del tema finalizado y de las actividades realizadas y corregidas
JUEVES 7 DE MAYO	BG-1	TEMA 5. GENÉTICA MOLECULAR.	**Realización de prueba cuestionario**
	BG-2	TEMA 5. GENÉTICA MOLECULAR.	**Realización de prueba cuestionario**
VIERNES 8 DE MAYO	BG-1	TEMA 7. GENÉTICA HUMANA 1. El cariotipo humano. Páginas 156-157 del libro	Lectura comprensiva de estas páginas. Actividades 2 y 4 página 157.

Observaciones:
Es fundamental que los alumnos se conecten a Classroom para la resolución de dudas y otras cuestiones que se están planteando. Todos además me pueden contactar a través de mi correo electrónico: **angelgegundez@hotmail.com.**

Profesor: Juan Silva Sánchez.
Grupo: PMAR.
Semana: Del 4 al 8 de abril.

DÍA	MATERIA	CONTENIDOS	ACTIVIDADES
Lunes 4	MAT	Teorema de Pitágoras Página 44 del libro.	1.- Enunciar el teorema 2.- Escribir la fórmula 3.- Realiza un dibujo que represente los distintos lados de un triángulo rectángulo y defínelos.
Martes 5	FYQ	Repaso de lo estudiado en este tema Pág. 218- 221	Actividades 1, 2, 3 de la página 228
Miércoles 6	MAT	Teorema de Tales Página 45 del libro.	1.- Enunciar el teorema 2.- Escribir la fórmula 3.- Realiza un dibujo que este teorema
Jueves 7	BYG	El sexo y la sexualidad Página 141 del libro.	Lectura comprensiva de las mismas: Actividades 17 de la pág 141. Responde: ¿Qué diferencia hay entre la sexualidad animal y la humana? ¿Qué son las pautas de conducta sexual?
Viernes 8	TODAS	Repaso de la semana	Aquellas que estén pendientes de entregar
Observaciones	Simultáneamente les iré proponiendo actividades de recuperación de los distintos criterios que tengan pendientes cada uno.		
Para cualquier duda pueden contactar con el profesor, de 9:30 a 13:30 de lunes a viernes, por iPasen o mediante el siguiente correo electrónico: maestrobiologiagmail.com			