

GAZETA DE MADRID

DEL LUNES 11 DE MARZO DE 1811.

RUSIA.

Petersburgo 16 de enero.

S. M. I. se ha dignado nombrar caballeros de la orden de S. Alexandro Newski á los arzobispos Benjamin de Nischogorod, y Teoklist de Klurk; y caballeros de Santa Ana de primera clase á los obispos Parthenictz de Arcángelo, Gedeon de Wintka, y al arcipreste de la iglesia catedral de Kiew Juan Lowanda.

La ciudad de Twer ha producido una nueva Eon, que aunque de esfera muy inferior, ha manifestado unas qualidades no menos interesantes. María Esimow, hija de un vecino de Ustia en la ribera de Twerza, distante 20 werstas (12 leguas) de aquella ciudad, deseosa de aliviar y socorrer por medio de su trabajo á sus pobres padres, se puso á servir á la edad de 8 años á un patron de barco en traje de hombre y baxo el nombre de Iwan Jesimow. Por espacio de muchos años ha soporado todas las fatigas, los trabajos y peligros de un oficio tan poco acomodado á su sexó. Su actividad y destreza merecieron que se le confiase el gobierno y direccion de un barco, y se hizo célebre por la habilidad con que le dirigia por medio de las peligrosas cascadas de que está lleno el Twerza, grangeándose al mismo tiempo el afecto de sus compañeros por su genio alegre y buen carácter. El director del primer distrito de la navegacion interior se admiró de la destreza del barquero Jesimow un dia en que navegó en su barca por medio de varias esclusas; é informado del lugar de su nacimiento, descubrió por los informes de algunos de sus parientes de qué modo y por qué motivos se habia transformado así María Esimow.

DINAMARCA.

Copenhague 27 de enero.

En algunos de nuestros periódicos se ha insertado el pasaje siguiente del *Viage á la Laponia* por Leopoldo de Buch:

„El comercio que hacen los rusos por el mar Blanco hasta el Finmark ó la Laponia de la Noruega es de los mas activos. El número de buques que han abordado á aquellas costas en los meses de julio y agosto asciende á muchos miles, y van á cambiar allí por pescado, pieles, paño, algodón, plumazon &c. sus cargamentos, consistentes en cáñamo, lino, velámen, brea, hierro, madera, y especialmente granos y harinas, que se transportan inmediatamente á Copenhague. Tambien sacan los rusos muchas y grandes ventajas de la pesca en las costas de la Noruega, donde sin dificultad formarían muy gustosos un establecimiento, si la Dinamarca no tuviese á la extremidad del Finmark el fuerte de Wardohuus, en el que hai un capitán y 20 hombres, que cuidan de la conservacion y defensa de los límites.

„ Toda la provincia del Finmark, que desde el

último tratado entre los suecos y los rusos es la frontera del imperio ruso, no tiene mas que 50 habitantes; pero hai en ella puertos muy seguros y profundos.”

AUSTRIA.

Viena 26 de enero.

El profesor Sennovitz, de Eperies en Hungría, acaba de publicar sus observaciones sobre dos fenómenos de la especie de los que llaman en Italia *fata morgana*. Los habitantes de Lipotz, distante de Eperies quatro leguas, pueblo donde hai baños, hicieron observar al señor Sennovitz á las ocho de la mañana que en una montaña inmediata se veia un animal monstruoso; y en efecto, teniendo todos los ojos fijos hácia aquel lado, veian un animal cuadrúpedo á distancia de 480. pasos sentado, y que parecia ser un oso de una corpulencia enorme. Todos se llenaron de terror y espanto: las gentes trataban de ir á poner en lugar seguro á los ganados que pacian en la inmediacion. Tres cazadores de los mas animosos del pueblo venian á atacar al supuesto monstruo; pero llegaron demasiado tarde, porque el tal monstruo habia ya baxado de la montaña, y habiendo llegado al medio de todos los espectadores, se vió que era un perro de pie y medio de alto. Este suceso le pareció tan cómico al señor Sennovitz, que no se atrevió á publicarle por miedo de verse ridiculizado, y de que se riyesen de él; pero algun tiempo después vió en las mismas montañas un pastor, que desde lejos parecia un gigante, y los carneros camellos: esto le movió á tomar varias noticias en el pais, y de ellas resulta que son muy frecuentes allí estas ilusiones ópticas, causadas al parecer por la densidad de la atmósfera.

Del 30.

S. M. el Emperador ha escrito de su propio puño la siguiente carta al conde Josef Carlos de Dietrichstein, mariscal del pais.

Viena 25 de enero de 1811. „Mi estimado conde de Dietrichstein: por un papel escrito en mi cançillería de Bohemia y de Austria, vereis las razones que me han movido á confiaros la direccion suprema de las dos casas de estudios de la universidad y del quartel Josef, las que serán gobernadas por vos, como lo es la academia eclesiástica de Maria Teresa por el baron de Sumerawa. Vuestro zelo por el bien del estado, que me es bien conocido, me hace esperar que aceptareis con gusto esta importante comision, y que pondreis en ella todo el cuidado y actividad que hasta ahora habeis puesto en el gobierno de la casa de las señoritas pensionadas.”

S. M. se ha persuadido que nombrando un profesor de estos establecimientos, tendria noticias mas prontas y mas exáctas de todo lo perteneciente á las costumbres y progresos de la juventud. En

conde de Dietrichstein se entenderá directamente con S. M. el Emperador.

Segun noticias, que parecen muy exactas, se sabe que en la actualidad la comision de amortizacion de los billetes de banco ha averiguado que su total asciende á 2050 millones, y que inmediatamente se va á publicar un resumen de sus operaciones. Los billetes que entran en tesorería se quedan públicamente en el glacis.

La esquadra rusa que estaba en el mar Negro está en el dia en el puerto de Sebastópolis, en la Crimea, para pasar allí el invierno; solamente algunos buques y aun navios de guerra van de tiempo en tiempo al embocadero del Danubio á llevar provisiones al ejército del general en jefe conde Kamevski. Se dice que ha habido algunas mutaciones en los oficiales superiores de la esquadra.

Algunos baxas de la Turquía asiática rehusan aprontar el contingente de las nuevas tropas que se les ha pedido, y existen en desobedecer á las órdenes de la Puerta, la qual no tiene ningun medio para someterlos. Las disputas entre los dos agas ó gefes del campo turco de Philipópolis son cada dia mas serias, y se teme que los dos partidos vendrán por último á las manos.

BAVIERA.

Ingolstadt 30 de enero.

Todos los habitantes de lo que antes se llamaba Paisés-Baxos, que sirven en el ejército austriaco, deben volver á su patria. El dia 16 pasó por Augsburgo un destacamento: el 18 continuó su camino para Strassburgo, y todavía se esperan otros varios destacamentos.

GRAN DUCADO DE FRANCFORT.

Frankfort 5 de febrero.

Esta mañana ha salido para Stuttgart S. A. el Príncipe Real de Wurtemberg, que llegó aquí antes de ayer.

S. E. el conde de St. Marsan, ministro plenipotenciario de Francia cerca de la corte de Prusia, ha pasado por aquí para Berlin.

GRAN DUCADO DE BERG.

Dusseldorf 1.º de febrero.

Nos tememos que se renueven en el Rin inferior los mismos desastres que los años anteriores. Escriben de Cleves, con fecha de 29 de enero, que hace ocho dias se rompieron los diques en Womel, pais situado entre el Mosa y el Waal en la orilla izquierda del Rin, y en Luna, en el Belwe, en la orilla derecha. Despues de los últimos hielos se ha vuelto á helar el Rin, y se ha formado un nuevo hielo sobre el primero. El Waal se heló ayer en Nimega, y ha subido á una altura de 18 pies. Esta mañana se ha sabido tambien que el Rin no está corriente y expedito por Spieck y Arnheim.

Por otras cartas del 30 se confirman estas relaciones, y aun se añade que el Rin continúa subiendo, y que está enteramente parado mas arriba de Millingen. El dia 29 se podia pasar aquel rio por Nimega.

Del 3.

Ayer llegó aquí de Brema un convoi de 27 carros cargados de mercancías secuestradas, y esta mañana ha salido para Colonia.

GRAN BRETAÑA.

Londres 4 de febrero.

Downing-Street 29 de enero.

El conde Liverpool ha recibido el parte siguiente del lord Wellington.

Cartaxó 12 de enero.

Milord:

Desde que tuve el honor de escribir á V. S. con fecha del 5 del corriente, he sabido que el cuerpo enemigo que ha llegado al ejército frances á últimos del mes pasado se compone de 11 batallones del nono cuerpo. Algunos oficiales que han visto estas tropas dicen que no pasan de 80 hombres; pero á mí me parece que son algo mas.

La segunda division del noveno cuerpo no habia pasado todavía las fronteras quando me daban las últimas noticias; pero ahora sé por una carta de Drouet al general Ciaparedo, que he interceptado, que esta division ha debido recibir ya orden para apostarse en Guarda. La vanguardia dexó las cercanías de Troncoso la noche del 9.

El enemigo conserva la misma posicion; solo el general Drouet se ha trasladado á Leiria, y ha fixado allí su quartel general.

El enemigo sigue haciendo barcos en las orillas del Zexere y del Tajo.

Tambien tengo que participar á V. S. que el mariscal Mortier llegó el 3 al Ronquillo con una division del cuerpo que manda; y despues de haberse unido con la division Girard, que estaba en Guadalcanal, ha continuado internándose en Extremadura. El 8 por la noche se apoderó de Mérida y de su puente, habiéndose retirado las tropas españolas al acercarse el enemigo.

El general Ballesteros se ha quedado con su division sobre la izquierda entre Xerez de los Caballeros y Olivenza, desde donde tiene libre la comunicacion con Badajoz. Dicen que vienen todavía mas tropas siguiendo á las de Mortier.

Tengo el honor &c. = Firmado = Wellington.

Diario de la salud del Rei.

Del 3 de febrero.

„S. M. está lo mismo que ayer.”

Del 4.

„S. M. tiene hoy alguna novedad.”

Del 5.

„S. M. está hoy mas aliviado.”

Del 6.

„S. M. está hoy como ayer.”

Parece que el Príncipe de Gales en vista de la mejoría de S. M. ha resuelto no hacer mudanza alguna en el ministerio.

NOTICIAS DE ESPAÑA Y DE PORTUGAL.

Lisboa 16 de enero.

Mortier ha pasado el Guadiana por Mérida con fuerzas bastante considerables; pero no se sabe todavía si seguirá por el Alentejo, ó si pasará á la orilla derecha del Tajo. De pocos dias á esta parte han entrado en este puerto muchas embarcaciones de todas clases.

Nada sabemos de nuestro ejército.

Lisboa 19 de enero.

Acabo de llegar del ejército, y voi á daros la noticia de que el de los franceses ha sido reforzado con 10 regimientos que han venido de Punhete. El general Beresford ha visto estas tropas en el momento mismo en que se reunieron con el ejército. Las fuerzas del enemigo ascienden en el día á 6000 hombres, y en todo el mes que viene se aumentarán acaso otro tanto.

Mortier va á sitiar á Badajoz, y Soult debe sostenerlo. El brigadier Madden y los generales Mondizabal y Ballesteros son los que deben defender la plaza. Prevemos qual será el resultado de esta defensa, pues el enemigo tiene 10000 hombres, y los nuestros no llegan á 9000.

El coronel Wilson ha pasado al sur de Espinhal para inquietar á los franceses.

Los coroneles Trant y Silveira van á reunir sus cuerpos, cada uno de los cuales se compone de 7000 hombres. Sospechamos que pronto volveremos á Torres Vedras y á Vilafranca, porque tenemos al general Drouet, que se ha apoderado de Coimbra, en donde ha encontrado gran cantidad de municiones.

P. D. Recibimos orden en este momento para volver al ejército, lo que nos hace creer que dentro de poco habrá algun movimiento importante.

La inaccion de lord Wellington prueba claramente la insuficiencia de sus fuerzas, y quando los franceses lleguen al Alentejo será preciso aumentar considerablemente las tropas de la orilla izquierda del Tajo. Todas las noticias que nos vienen de Portugal dan á entender que las operaciones de los franceses tienen por objeto echarnos de aquel pais.

Los españoles han tenido una buena ocasion para organizar su ejército mientras han tenido á los ingleses en la península; pero por desgracia no han sacado de esta coyuntura el partido que hubieran podido, y todas las personas sensatas miran como muy expuesta la causa de la península, por no decir otra cosa mas.

Esta mañana ha llegado una mala de Lisboa, que trae la noticia de que Mortier, en lugar de detenerse á sitiar á Badajoz, ha pasado el Guadiana por cerca de la plaza, y se adelanta por la orilla izquierda del Tajo con 18000 hombres.

El general Silveira atacó á Drouet quando venia á juntarse con Massena; pero ha tenido que retirarse con mucha pérdida, por haber huido las milicias portuguesas.

Lisboa 20 de enero.

Las tropas que tenemos en la orilla izquierda del Tajo ascienden á 11000 hombres, que estan á las órdenes del general Beresford, por haber caido enfermo el general Hill, el qual ha salido para Inglaterra á bordo de la fragata *Górgona*.

El 30 de diciembre el general Silveira atacó cerca de Troncoso al cuerpo del general Clapartede; pero las milicias de Lanego y todas las demas echaron á huir, y dexaron empuñado al regimiento 24.º y á una division de caballería. Estos dos cuerpos han sufrido infinito, y se dice que el valiente coronel Maclean está herido. Los portugueses se han retirado á Moimenta da Beira. El enemigo tenia 7000 hombres de infantería y 400 de caballería con dos ó tres cañones.

Besançon 2 de febrero.

Una razon dirigida al prefecto de nuestro departamento por Mr. Barrei, secretario de la sociedad de medicina de esta ciudad, contiene hechos interesantes sobre los progresos de la vacuna. Cerca de 600 personas de este departamento deben á este gran descubrimiento la conservacion de su salud.

Génova 3 de enero.

El general Lauriston, edecan de S. M. el Emperador y Rei, llegó aquí antes de ayer de las provincias iliricas. Se dice que tiene el encargo de reconocer el gran camino litoral de Niza á Toscana, el qual, segun las intenciones de S. M., debe estar concluido en todo este año.

Continuacion de la analisis de las memorias de la clase de ciencias matemáticas y físicas del instituto de Francia durante el año 1810.

S. M. el Emperador y Rei, que en medio de las ocupaciones y cuidados del gobierno no quiere ignorar ninguno de los progresos importantes de las ciencias, á las cuales no les niega nada de quanto puede contribuir á nuevos adelantamientos, habia mandado construir en la escuela politecnica varias pilas galbánicas de diferentes tamaños, y entre ellas una que excediese en mucho á todas las que habian sido empleadas hasta ahora, á fin de poder apreciar la influencia que tiene el volúmen de estos aparatos en sus efectos.

Mrs. Gal-Lussac y Tenard han hecho la descripcion de esta gran pila, compuesta de 600 pares de discos cuadrados, cada uno de tres décimetros de lado, y de los experimentos que han hecho con ella, y con otra cuyas planchas tienen 48 centímetros cuadrados de superficie.

Sus primeras investigaciones han tenido por objeto averiguar las causas que hacen variar la energia de la pila. Atribuíase esta ó á la conductibilidad de las materias constitutivas de la pila, ó á la accion química de estas materias, ó á estas dos causas reunidas: para ilustrar este punto los autores han buscado una especie de galbanómetro, y para esto han hecho la descomposicion del agua en un tubo durante un tiempo determinado; y han visto que, supuestas iguales todas las demas cosas, la pila descomponia el agua en un mismo espacio de tiempo, tanto mas, quanto son mas conductoras todas las substancias que entran en el círculo de la pila. Una pila de 80 pares de discos, montada con un ácido, descompone la potasa, lo que no puede hacer la pila de 600 pares de discos montada con el agua. Por otra parte, el tubo del galbanómetro, lleno de agua solamente, da quatro ó cinco veces menos gas que quando está lleno de ácidos debilitados. En general los ácidos son unos conductores, tanto mas fuertes, quanto estan mas debilitados; pero la mezcla del ácido y de la sal produce aun mayor efecto que el ácido solo.

Los ácidos son mejores conductores que los álcalis, y estos mejores que las sales que provienen de estos mismos ácidos y álcalis empleados comparativamente.

La agua del galbanómetro cargada de sal es un conductor tanto peor quanto mas se acerca á la saturacion.

Era preciso saber qual era la influencia de la longitud de los hilos introducidos en el galbanómetro. Ocho centímetros han descompuesto menos agua que quatro; pero dos centímetros han descompuesto menos que ocho.

Los efectos de la pila no se aumentan en la misma relacion que el número de las planchas; el efecto no se duplica sino quando el número de ellas es ocho veces mayor. En general los efectos de la pila, medidos por

la cantidad de gas que produce, son casi proporcionales á la raíz cúbica del número de las planchas.

Los efectos de dos pilas diferentes por la extension de las superficies de sus planchas son proporcionales á estas superficies.

La tension eléctrica de la pila dura mas que su accion química, cuya diferencia proviene de la influencia inevitable de la duracion del contacto del condensador con que se recoge la electricidad para medirla en la balanza de Coulomb.

Mrs. Gai-Lussac y Tenard, despues de haber estudiado las pilas en sí mismas para apreciar sus efectos, han hecho investigaciones sobre la accion de la pila grande en diferentes cuerpos. La conmocion que causa ésta gran batería es excesivamente fuerte y peligrosa; pero no es sensible en el medio de una cadena compuesta de quatro ó cinco personas, pero sí en las extremidades, lo qual prueba, contra la opinion comunmente recibida, que en este experimento hecho con las botellas de Leiden, ó de qualquiera otra manera, la cadena no hace el oficio ó efecto de conductor, y que cada una de las personas no se carga sino por la influencia; esto es, que el fluido eléctrico, que le es natural, no es mas que descompuesto, y que la conmocion procede de la reunion de los dos fluidos que le componen.

Entre los descubrimientos debidos á este instrumento admirable de la pila hai pocos que sean tan interesantes para la química general como la transformacion de los álcalis en substancias combustibles y de un brillo metálico.

En nuestros anteriores informes hemos dicho que Mr. Davi, que es el que ha descubierto estas substancias, las consideraba como unos cuerpos simples metálicos, y que al contrario Mrs. Gai-Lussac y Tenard, fundados en experimentos particulares, de que ya hemos hecho mencion, no las consideraban sino como unas combinaciones de los álcalis con el hidrógeno, ó con lo que se llama *hidruros*. Posteriormente Mrs. Gai-Lussac y Tenard han hecho varias investigaciones para determinar la cantidad de oxígeno que absorven estas substancias en diferentes circunstancias; y han observado: 1.º quemando *potasio* en gas oxígeno, con el auxilio del calor este metal absorve casi tres veces otra tanta cantidad de gas quanta se necesita para pasar al estado de potasa: 2.º que haciendo lo mismo con *sosio*, absorve solamente vez y media de oxígeno mas que el que se necesita para pasar al estado de sosa: 3.º que en estos experimentos se puede emplear el aire atmosférico en lugar del oxígeno, sin que por eso se cambie el resultado: 4.º que los resultados varian haciendo que varie la temperatura, á lo menos por lo que respecta al *sosio*, el qual con el frio absorve poco oxígeno; pero el potasio, al contrario, se oxida casi en el mismo grado, qualquiera que sea la temperatura: 5.º que nada se desprende en estas combinaciones.

El *potasio* y el *sosio* cargados de oxígeno tienen propiedades particulares, y entre otras la de absorber con ansia el agua; pero se descomponen con esta absorcion, y de ella resulta la potasa, ó la sosa ó mucho oxígeno. Por lo demas estos cuerpos oxigenados se reducen al estado alcalino por todos los cuerpos combustibles y por los ácidos, y muchos de estos fenómenos se han verificado con desprendimiento de luz; de suerte, que todo concurre á probar que la combinacion del *potasio* y del *sosio*, con una cantidad de oxígeno mayor que la que necesitan estos cuerpos para pasar al estado de álcalis, no es mui íntima, y que esta cantidad se halla en ella casi en el estado gaseoso.

Suponiendo que el *potasio* y el *sosio* fuesen hidruros, resultaria de estos experimentos que las sales formadas con estos cuerpos, despues de combinados con el oxígeno, contendrian toda la agua que hubiera debido formarse por la combinacion de este oxígeno con el hi-

drógeno que habia hecho pasar por los álcalis al estado de potasio ó de sosio; pero este resultado no es conforme con el resultado de otros experimentos, en los quales Mrs. Gai-Lussac y Tenard han intentado determinar la cantidad de agua contenida en los álcalis y la que se ha desprendido en su combinacion con los ácidos; y han hallado que 100 partes de potasa contienen 2.7 de agua, y 20 la sosa en la misma cantidad; y que el ácido carbónico seco desprende una gran cantidad de agua combinándose con los álcalis. „Se puede tambien, dicen ellos, hacer por este medio ó por el gas ácido sulfuroso sensible el agua en dos miligramas de sosa ó de potasa.” Lo qual ha dado motivo á Mrs. Gai-Lussac y Tenard á inclinarse en favor de la hipótesis, que considera el *potasio* y el *sosio* como unos cuerpos simples.”

Desde que se sabe hasta qué punto pueden variar las proporciones de los principios constitutivos en las sales compuestas, ha sido preciso examinar tambien las sales baxo este nuevo punto de vista.

Mr. Berard, químico de Montpellier, ha dado cuenta á la clase de sus investigaciones sobre la combinacion del ácido oxálico con diferentes bases, punto que ya habian tratado en parte Mrs. Wollaston y Thomson.

Mr. Berard comienza por determinar exáctamente las proporciones del oxálate de cal, que ha encontrado ser de 62 partes de ácido y de 38 de cal. Despues ha visto que 100 partes de este ácido cristalizado contienen 17.3 de agua.

Teniendo ya estos primeros elementos, ha combinado este ácido con la potasa, y ha formado tres sales diferentes, un oxálate compuesto de 100 partes de potasa y de 97.6 de ácido; un suroxálate, que contenia sobre 100 partes de potasa, 190 de ácido, y un quadroxálate compuesto de 381 de ácido sobre 100 de álcali, cuyas partes son entre sí como 1, 2 y 4. Mr. Wollaston habia ya hallado este resultado curioso.

La sosa, el amoniaco, la biritá han dado oxálates y suroxálates; pero la estroncionia y la magnesia no han podido formar oxálates; y es de observar que el suroxálate de biritá es poco fijo, pues basta hacer que hierva en agua para que pase al estado de oxálate. Solamente los oxálates solubles pueden combinarse con un exceso de ácido, y hacerse suroxálates, y á la gran solubilidad del suroxálate de potasa se debe el poder formar con esta sal un quadroxálate.

Mr. Bertollet nos ha comunicado un método para formar el muriate de mercurio, llamado mercurio dulce. Demuestra que haciendo pasar el gas muriático oxigenado por el mercurio, se combina prontamente con el metal, y forma con él muriate inercial; y como esta sal metálica tiene una perfecta analogía con las sales mercuriales, producidas por los demas ácidos y por el mercurio en el *minimum* de oxidacion, deduce que el mercurio, formando esta combinacion, se reduce á óxide por el oxígeno del ácido, y no por el de la agua que se puede suponer hai en él. Mr. Bertollet ha deducido esta consecuencia de la accion de la cal sobre el gas muriático oxigenado: esta tierra da con el gas muriático un compuesto, cuyo calor desprende una gran cantidad de oxígeno, dexando el muriate de cal; y en efecto, en este caso no puede atribuirse el oxígeno que se desprende sino á la descomposicion del ácido, y de ninguna manera á la del agua. (*Se continuará.*)

TEATROS.

En el del Príncipe, á las siete de la noche, se representará por la compañía española la comedia en cinco actos titulada la Escuela de las mugeres, y la opereta la Esclava persiana.

En el de la Cruz, á las quatro y media de la tarde, se executará la comedia en tres actos titulada Carlos y sobre Túnez, con tonadilla y sainete.