

TAREAS ACT 4º

Indicaciones:

- A lo largo del cuatrimestre por parte de cada ámbito se propondrán dos trabajos a realizar por parte del alumnado.
- Se establecen dos fechas tope de entrega: 16 de Octubre para la entrega del primer trabajo y el 11 de Diciembre para el segundo trabajo.
- El alumno dispondrá para el ámbito científico tecnológico de diversas vías para la entrega del trabajo que son:
 - Entregarlo al profesor en papel
 - Enviarlo a su dirección mail: victormunoz1964@gmail.com
 - Colgarlo en la plataforma edmodo
- LOS TRABAJOS SON VOLUNTARIOS, el alumno sólo tiene la obligación de presentarse al examen de Enero, aquellos alumnos que decidan presentar los trabajos tendrán 2 puntos de la nota final, y en el examen será suficiente sacar un 4 para poder aprobar.
- El alumno tendrá a su disposición la ayuda del profesor tanto en horario de tutoría colectiva como en la hora de tutoría individualizada para poder consultar, resolver dudas o problemas en la realización del trabajo.

TAREA BLOQUE 7: 16 OCTUBRE. 8%

Primera parte 4%

Fracking es un término anglosajón para referirse a la técnica de fracturación hidráulica para la extracción de gas no convencional.

- DESCRIPCIÓN DE LA TÉCNICA.
- FRACKING EN ESPAÑA.
- VENTAJAS.
- INCONVENIENTES.
- VALORACIÓN INDIVIDUAL.

Segunda parte 4%

Ajustar las reacciones químicas siguientes.

1	$\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O}$
2	$\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightleftharpoons \text{NH}_3$
3	$\text{H}_2\text{O} + \text{Na} \rightleftharpoons \text{Na(OH)} + \text{H}_2$
4	$\text{KClO}_3 \rightleftharpoons \text{KCl} + \text{O}_2$
5	$\text{BaO}_2 + \text{HCl} \rightleftharpoons \text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}_2$
6	$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl} \rightleftharpoons \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{HCl}$
7	$\text{FeS}_2 \rightleftharpoons \text{Fe}_3\text{S}_4 + \text{S}_2$
8	$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{C} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 + \text{CO}_2$
9	$\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons \text{SO}_3$
10	$\text{NaCl} \rightleftharpoons \text{Na} + \text{Cl}_2$
11	$\text{HCl} + \text{MnO}_2 \rightleftharpoons \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$
12	$\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{C} \rightleftharpoons \text{CO} + \text{K}$
13	$\text{Ag}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl} \rightleftharpoons \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{AgCl}$
14	$\text{NaNO}_3 + \text{KCl} \rightleftharpoons \text{NaCl} + \text{KNO}_3$
15	$\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \rightleftharpoons \text{CO}_2 + \text{Fe}$
16	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{NaHCO}_3$
17	$\text{FeS}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2$
18	$\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{Al} \rightleftharpoons \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Cr}$
19	$\text{Ag} + \text{HNO}_3 \rightleftharpoons \text{NO} + \text{H}_2\text{O} + \text{AgNO}_3$
20	$\text{CuFeS}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons \text{SO}_2 + \text{CuO} + \text{FeO}$