Universidad Ricardo Palma

FACULTAD DE INGENIERIA

ESCUELA DE INGENIERIA INDUSTRIAL

EXAMEN PARCIAL DE INGENIERIA AMBIENTAL (ID 0803)

(Nombre de la asignatura) (Código)

Profesor: Mg. Ing. Ángel Montesinos Semestre: 2012-I Grupo:.....

Fecha:11-05-2012 Tipo de evaluación: EXAMEN PARCIAL **Semestre: 2012 - 1**

Nota: La evaluación es sin copias ni apuntes.
Está prohibido: EL USO DE CALCULADORAS

Nombre del Alumno: ..... Código: .....

1. Mediante un cuadro indique las causas de la contaminación por aire, agua y suelo y cuáles son los mecanismos de control que tiene el Ministerio del Ambienta para cada uno de ellos.asi como la fuente de contaminación de los mismos (2p)
2. ¿Cual es la diferencia entre ECA´s y LIMP´s? e indiqué quien tiene la responsabilidad de realizar el monitoreo, supervisión y control sobre las empresas.(2p)
3. Indique cuales son los ejes de la política nacional del ambiente e indique cual de ellos se engarza con el ECAS´s y LIMP´S (1p)
4. Desarrollar el siguiente cuadro (3p)

	DESCRIPCION	CAUSAS U ORIGEN	EFECTO
EFECTO INVERNADERO			
CAMBIO CLIMATICO			
VARIABILIDAD CLIMATICA			
LLUVIA ACIDA			

5. Desarrollar el siguiente cuadro de tratados y/o convenios internacionales en cual el Perú viene cumpliendo en el marco de la Gestión Ambiental (3p)

SOBRE	NOMBRE	COMPROMISO
Atmosfera		
Responsabilidad Social		
Sustancias Quimicas /Res. peligrosos		
Clima		
Espacio		
Salud ambiental		

6. ¿Qué diferencia existe entre la Responsabilidad Social empresarial y la consulta previa? (1p)
7. Una muestra de agua de pozo tiene el siguiente análisis de iones en ppm: Sodio=70, Potasio=60, Bicarbonatos=200, Cloruros=180, Sulfatos=160 y Sílice=20. No se conoce la concentración de los iones calcio y magnesio, pero se sabe que están en la relación Ca/Mg = 3/1. La dureza total es de 420 ppm. Determinar los STD.(2p)
8. La dureza del agua del rio Vitor es 140 ppm y los STD ascienden a 230 ppm. El análisis químico indicó que habia el triple de iones calcio con respecto al ion magnesio y el doble de iones calcio con respecto al resto de cationes. La concentración de SiO2 es 8 ppm. Calcular:
   a) La concentración de los iones calcio y magnesio. (1p)
   b) La concentración de los aniones (1p)
   c).Conclusiones y recomendaciones al Ejercicio (1p)

6. Al analizar una muestra de agua del río Rímac se halló: dureza = 420 ppm y STD =490 ppm. El análisis indicó que habia el triple de iones calcio con respecto al ion magnesio y el doble de iones calcio con respecto al resto de cationes. La concentración de SiO2 fue 24 ppm. Calcular:

   a) La concentración de calcio y magnesio.(1p)
   b) La concentración de los aniones.(1p)
   c).Conclusiones y recomendaciones al Ejercicio (1p)