

PRUEBAS DE ACCESO A FACULTADES, ESCUELAS TÉCNICAS SUPERIORES Y COLEGIOS UNIVERSITARIOS
PROVES D'ACCÉS A FACULTATS, ESCOLES TÈCNiques SUPERIORS I COL·LEGIS UNIVERSITARIS

CONVOCATORIA DE _____ 2002 / CONVOCATÒRIA DE _____ 2002

MODALIDAD DEL BACHILLERATO (LOGSE): de Ciencias de la Naturaleza y de la Salud
MODALITAT DEL BATXILLERAT (LOGSE): de Ciències de la Natura i de la Salut

IMPORTANTE / IMPORTANT

2º. Ejercicio 2a Exerciçl	QUÍMICA QUÍMICA	Obligatoria en la Opción de Ciencias de la Salud y opcional en otras Obligatòria en l'Opció de Ciències de la Salut i opcional en altres Obligatoria también en la Opción Científico-Técnica y de Ciencias de la Salud Obligatòria també en l'Opció Científicotècnica i de Ciències de la Salut	90 minutos. 90 minuts
Baremo:/Barem: Bloque C: 1,5 puntos cada cuestión			
EL ALUMNO DEBE ELEGIR Y CONTESTAR CUATRO DE LAS SEIS CUESTIONES PROPUESTAS			

BLOQUE C.-

CUESTIÓN 1.-

Según la teoría del modelo de repulsión de los pares electrónicos de la capa de valencia, indique para las moléculas de metano CH₄; triclóruo de fósforo PCl₃; hexafluoruro de azufre SF₆:

- el número de pares de electrones de enlace y de pares de electrones solitarios que presentan. **(0,5 puntos)**
- la ordenación espacial de los pares de electrones de valencia para el átomo central. **(0,5 puntos)**
- la geometría que presenta la molécula. **(0,5 puntos)**

CUESTIÓN 2.-

Ordene, razonando la respuesta, los siguientes elementos: sodio, aluminio, silicio, magnesio, fósforo y cloro según:

- Su poder reductor. **(0,5 puntos)**
- Su carácter metálico. **(0,5 puntos)**
- Su electronegatividad. **(0,5 puntos)**

CUESTIÓN 3.-

La reacción para la obtención industrial del amoníaco, se basa en la reacción



Razone qué efecto producirá sobre el equilibrio cada uno de los siguientes cambios:

- Una disminución del volumen del reactor a temperatura constante. **(0,5 puntos)**
- Un incremento de la temperatura a presión constante. **(0,5 puntos)**
- La adición de un catalizador. **(0,5 puntos)**