

IMPORTANCIA ÁCIDOS Y BASES

- Ejercicios

1 H 1,0	Número atómico →						2 He 4,0
Masa atómica →							
3 Li 6,9	4 Be 9,0	5 B 10,8	6 C 12,0	7 N 14,0	8 O 16,0	9 F 19,0	10 Ne 20,2
11 Na 23,0	12 Mg 24,3	13 Al 27,0	14 Si 28,1	15 P 31,0	16 S 32,0	17 Cl 35,5	18 Ar 39,9
19 K 39,1	20 Ca 40,0						

1.- El principal gas contaminante que produce lluvia ácida es:

- A) CO₂
- B) SO₂
- C) NO₃
- D) Cl₂
- E) As

2.- El pH de la lluvia es:

- A) levemente ácida
- B) neutra
- C) levemente básica
- D) básica
- E) ninguna de las anteriores

3.- Un efecto de la lluvia ácida en el medio ambiente es:

- A) destrucción de monumentos
- B) daños en zonas forestales
- C) acidificación de lagos, ríos y mares
- D) todas las anteriores
- E) ninguna de las anteriores

4.- El fenómeno de la lluvia ácida se produce, principalmente, por

- A) el ozono superficial.
- B) el metano.
- C) los CFC.
- D) los óxidos de azufre.
- E) el dióxido de carbono.

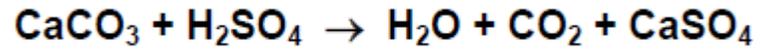
5.- En los últimos años, la ciudad de São Paulo–SP (Brasil) viene sufriendo los efectos de la lluvia ácida, el carácter ácido de este tipo de lluvia se origina debido a la presencia en el aire del siguiente compuesto:

- A) Anhídrido carbónico
- B) Amoniac
- C) Anhídrido sulfuroso
- D) Ozono
- E) Partículas de carbón

6.- Para almacenar líquidos de propiedades ácidas o alcalinas es conveniente la utilización de recipientes hechos de:

- A) Vidrio y plástico
- B) Lata y aluminio
- C) Lata y vidrio
- D) Plástico y aluminio
- E) Vidrio y tetra pack

7.- La lluvia ácida causa serios problemas a las estatuas de mármol, pues son transformadas en yeso, conforme a la siguiente ecuación:



El mármol (CaCO₃), el gas carbónico (CO₂) y el yeso (CaSO₄) se pueden clasificar genéricamente como:

- A) Carbonato, óxido y sulfuro
- B) Carbonato, anhídrido y sulfato
- C) Cloruro, óxido y sulfito
- D) Carburo, anhídrido y sulfato
- E) Carbonato, anhídrido y sulfito

- Respuesta

Alternativas;

N° de Pregunta	Alternativa
1	B
2	A
3	D
4	D
5	C
6	A
7	B