Referencia para prácticas de laboratorio

Ensayos a la llama, reactividad de los metales y pruebas habituales de gases

Colores del ensayo a la llama

Litio	Rojo carmesí
Sodio	Amarillo intenso
Potasio	Lila
Rubidio	Rojo violáceo
Cesio	Azul violáceo
Calcio	Rojo anaranjado
Estroncio	Escarlata
Bario	Verde pálido
Cobre(II)	Verde azulado
Boro	Verde brillante
Plomo	Blanco grisáceo
Magnesio	Blanco brillante
Talio	Verde puro
Indio	Azul índigo

El amarillo del sodio enmascara casi todos los demás colores. Un vidrio azul de cobalto ayuda a ver el lila del potasio.

Serie de reactividad · de mayor a menor

K ↓
Na ↓
Li ↓
Ba ↓
Sr ↓
Ca ↓
Mg ↓
Al ↓
C · referencia ↓
Zn ↓
Cr ↓
Fe ↓
Cd ↓
Co ↓
Ni ↓
Sn ↓
Pb ↓
H · referencia ↓
Cu ↓
Hg ↓
Ag ↓
Pt ↓
Au

Por encima del C: se suelen extraer por electrólisis. Por debajo del C: se reducen con carbono.
Por encima del H: desplazan el hidrógeno de los ácidos diluidos.

Pruebas de gases

Gas	Prueba	Resultado positivo
Hidrógeno	Astilla encendida	**Pequeña detonación**
Oxígeno	Astilla incandescente	**Se reaviva**
Dióxido de carbono	Burbujear en agua de cal	**Se enturbia**
Amoníaco	Papel tornasol rojo húmedo	**Se vuelve azul**
Cloro	Papel tornasol azul húmedo	**Decolora el papel**
Dióxido de azufre	Dicromato de potasio acidificado	**De naranja a verde**