Referência para aulas práticas

Testes de chama, reatividade dos metais e testes clássicos de gases

Cores do teste de chama

Lítio	Vermelho-carmim
Sódio	Amarelo intenso
Potássio	Lilás
Rubídio	Vermelho-violeta
Césio	Azul-violeta
Cálcio	Vermelho-alaranjado
Estrôncio	Escarlate
Bário	Verde-claro
Cobre(II)	Verde-azulado
Boro	Verde-vivo
Chumbo	Branco-acinzentado
Magnésio	Branco brilhante
Tálio	Verde puro
Índio	Azul-índigo

O amarelo do sódio mascara a maioria das outras cores. Um vidro azul de cobalto ajuda a revelar o lilás do potássio.

Fila de reatividade · do mais reativo ao menos

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

Acima do C: geralmente obtidos por eletrólise. Abaixo do C: reduzidos com carbono. Acima do H: deslocam o hidrogênio de ácidos diluídos.

Testes de gases

Gás	Teste	Resultado positivo
Hidrogênio	Palito aceso	**Pequeno estampido**
Oxigênio	Palito em brasa	**Reacende**
Dióxido de carbono	Borbulhar em água de cal	**Fica turva**
Amônia	Papel de tornassol vermelho úmido	**Fica azul**
Cloro	Papel de tornassol azul úmido	**Descora (fica branco)**
Dióxido de enxofre	Dicromato de potássio acidificado	**De laranja para verde**