

Для алюминия характерно:

- а) формула гидроксида — $\text{Al}(\text{OH})_3$;
- б) оксид и гидроксид реагируют как с кислотами, так и со щелочами;
- в) реагирует с кислородом и азотом без нагревания;
- г) относится к тяжёлым металлам.

1) а, б, в 2) в, г 3) а, б, г 4) а, б